# 国際事務局

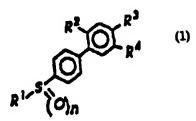


# 特許協力条約に基づいて公開された国際出願

PCT	特許協力条約に基	ようい	て公開	見された国際	宗山殿 	VO96/26921
(51) 国際特許分類6 CO7C 317/44, 3 317/44, 323/09,	ACIK 31/10, 31/11,	A1	(43) 国	祭公開番号 際公開日		5日(06.09.96)
31/12, 31/103, 4 (21) 国際出版番号 (22) 国際出版日 (30) 優先権データ 特願平7/66903 (71) 出版人 (米国を制 富山化学工業株式会社 (TOYAMA CHEMICA 〒160 東明者: および (72) 発明者: および	PCT// 1996年3月1日 1995年3月1日(01.03.95) なくすべての指定国について 出 し CO., LTD.)[JP/JP] 西新宿三丁目2番5号 Tokyo, (米国についてのみ)	IP (IP)	96)	936 富山県市川 4) 代理人 F理士 浅村 皓 F100 東京都千代 所大手町ビル331 (81) 指定国	A, Takihiro)[TP/IP] 市上小泉713 Toyama, (IP)  前,外(ASAMURA, Kiyoshi et al 田区大手町2丁目2番1号 Tokyo, (IP)  , US, 欧州特許(AT, BE, CH, IT, LU, MC, NL, PT, SE)	
(75) 死明石/山山八 茶木久是(CHAKI, H 〒930-13 富山県上新 〒第四 安(KURODA	初期都大山町小原屋455-1 To	yama, (	(JY)			

〒936 富山県滑川市吾妻町366-7 Toyama, (JP) 田中啓一(TANAKA, Keiichi)[JP/JP] (54) TIME: NOVEL BIPHENYL DERIVATIVES OR SALTS THEREOF, AND ANTI-INFLAMMATORY AGENTS CONTAINING THE SAME

(54) 発明の名称 新規なピフェニル誘導体またはその塩およびそれらを含有する抗炎症剤



黑田 宏(KURODA, Hiroshi)[JP/JP] 〒930 富山県富山市松若町9-1 Toyama, (JP)

牧野伸治(MAKINO, Shinji)[IP/IP]

新田 純(NTTTA, Jun)[JP/JP]

〒938 富山県黒部市三日市3490 Toyama, (JP)

Biphenyl derivatives represented by general formula (1), or salts thereof which have excellent anti-inflammatory, antipyric/analgesic and antiarthritic effects and thus are useful as medicines, wherein R<sup>1</sup> represents lower alkyl, aryl or amino; R<sup>2</sup> represents aryl or -Z-R<sup>5</sup> (wherein R<sup>5</sup> represents alkyl, alkenyl, alkylsulfonyl, aryl, etc.; and Z represents oxygen, sulfur, mino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, azido, nitro, and Z represents oxygen, sulfur, mino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, azido, nitro, and Z represents oxygen, sulfur, mino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, azido, nitro, and Z represents oxygen, sulfur, mino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, azido, nitro, and Z represents oxygen, sulfur, mino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, azido, nitro, amino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, azido, nitro, amino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, azido, nitro, amino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, azido, nitro, amino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, azido, nitro, amino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, azido, nitro, amino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, azido, nitro, amino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, azido, nitro, amino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, azido, nitro, amino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, azido, nitro, amino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, azido, nitro, amino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, azido, nitro, amino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, and amino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cyano, and amino, etc.); R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydroen, halogeno, cya

### (57) 要約

### 一般式

$$R^{2} \bigcirc R^{3}$$

$$R^{1-S}(0)_{n}$$

「式中、R¹は、低級アルキル基またはアリール基もしくはアミノ 基を;R<sup>\*</sup>は、アリール基または一般式-Z-R<sup>\*</sup>

(式中、R<sup>®</sup>は、アルキル、アルケニル、アルキルスルホニル基、 アリール基等を;2は、酸素原子、硫黄原子、イミノ基等を示す。 ) で表わされる基を; R \*および R \*は、水素原子、ハロゲン原子 、シアノ基、アジド基、ニトロ基、アミノ基、カルボキシル基、ヒ ドロキシル基、アシル基、アルコキシカルボニル基またはアルキル 、アルケニル、アルコキシ、アルキルチオ基等を;

nは0、1または2を示す。」

で表わされるピフェニル誘導体またはその塩は、優れた抗炎症作用 、解熱鎮痛作用および抗関節炎作用を有し、医薬品として有用であ る。

## 情報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出版をパンフレット第一頁にPCT加盟国を固定するために使用されるコード

PPRRSSSSSSSTTTTTTUUUUV DDEEFFGGGGGGHIIIIJKKKKK アルバニア アルメニア オーストリア オーストラリア アセルバイジャン ポスニア・ヘルツェゴビナ バルバドス スシススセスチトタトトトウウアウヴェッサージルルリクガメズィーボニアルー スメ ダイダカキトー・ クニ ーナ 合スナンルアア ド ンス ド 歌タムシススセスチトタトトトウウアウヴィン・ ロン ベルギー ブルギナ・ファソ ブルガリア パナン・ ブラジル ブラジル ベラル・シ カナダブフリカ共和国 ロンゴ コノコ スイス コート・ジボアール カメルーン 中国 ノールウェーランド 中国 キューバ チェッコ共和国

5

#### 明細書

1

新規なピフェニル誘導体またはその塩およびそれらを含有する抗炎症剤 技術分野

本発明は、一般式 [1]

$$R^{2} \bigcirc R^{3}$$

$$R^{4}$$

$$R^{1} \bigcirc O_{n}$$
[1]

「式中、R¹は、ハロゲン原子で置換されていてもよい低級アルキルまたはアリー ル基もしくは保護されていてもよいアミノ基を;R ²は、置換されていてもよいア リール基または一般式

 $-Z-R^{5}$ (式中、R<sup>5</sup>は、置換されていてもよいアルキル、アルケニル、アルキルスルホニ · ル、シクロアルキル、アリール、アルアルキルまたは複素環式基を;2は、酸素 ... 原子、硫黄原子、置換されていてもよいイミノ基、ヒドロキシル基で置換されて いてもよいメチレン基、カルボニル基またはビニレン基を示す。) で表わされる 基を;R<sup>3</sup>およびR<sup>4</sup>は、同一または異なって、水素原子、ハロゲン原子、シアノ 15 基、アジド基、ニトロ基、保護されていてもよいアミノ基、保護されていてもよ いカルボキシル基、保護されていてもよいヒドロキシル基、アシル基、アルコキ シカルボニル基または置換されていてもよいアルキル、アルケニル、アルコキシ、 アルキルチオ、アルキルスルフィニル、アルキルスルホニル、アルキルスルホニ ルオキシ、アルキルスルホニルアミノ、アミジノ、グアニジノ、アリールオキシ、 20 シクロアルキル、カルバモイル、スルファモイル、アルキルアミノ、アシルアミ

ノ、オキサロ、アルコキシオキサリル、アルコキシオキサリルアミノ、窒素原子 を介して結合する含窒素複素環式カルボニル、アリールもしくは複素環式基を; nは、0、1または2を示す。」

で表わされるピフェニル誘導体またはその塩およびそれらを含有するCOX-2 25 選択的阻害剤および抗炎症剤に関する。

従来技術

これまで、慢性関節リウマチを含む炎症性疾患の治療には、アスピリン、イン ドメタシン等を代表とする多くの非ステロイド性抗炎症剤が供されている。これ らの非ステロイド系酸性抗炎症剤の主な作用機序は、シクロオキシゲナーゼ(C OX)の阻害作用に基づくプロスタグランジン (PG)の生合成阻害作用である。 5 一方、臨床での消化管障害および腎障害などの副作用もまたCOXの阻害作用に よるものであり、抗炎症作用の発現と副作用の発現は、表裏一体の関係にあると いえる。近年、このCOXのアイソザイムとしてCOX-2 (従来型は、COX -1とされた) が見いだされた。すなわち、COX-1は、構成酵素であるのに 対し、COX-2は、誘導型の酵素であり、炎症により特異的に炎症部位に誘導 10 される酵素である。よって、COX-2を選択的に阻害する薬剤は、副作用の少 ない抗炎症剤となる可能性が示唆されている [炎症と免疫、第3巻、第1号、第 14 - 36 頁(1995 年)] [ネイチャー(Nature)、第 367 巻、第 215-216 頁(1994 年)]。

従来、上記薬剤は、その治療に必要な使用量と副作用、特に潰瘍誘発作用を発 15 現する使用量との間に大きな差がなく、満足のできるものではなかった。そのた め、副作用の少ない、安全性の高い抗炎症剤の開発が望まれていた。

#### 発明の開示

このような状況下において、本発明者らは、鋭意検討を行なった結果、一般式 [1] の化合物またはその塩が、COX-2選択的阻害活性を有し、極めて優れ 20 た抗炎症、解熱鎮痛、抗関節炎作用を有し、さらに、消化管障害などの副作用が 極めて少ないことを見いだし、本発明を完成するに至った。

以下、本発明化合物について詳述する。

本明細書において各用語は、特にことわらない限り、ハロゲン原子とは、フッ 素原子、塩素原子、臭素原子およびヨウ素原子を;アシル基とは、たとえば、ホ 25 ルミル基、アセチルもしくはプロピオニルなどのC<sub>2-10</sub>アルカノイル基、ベンゾイ ルもしくはナフトイルなどのアロイル基およびニコチノイル、テノイル、ピロリ ジノカルボニルもしくはフロイル基などの複素環カルボニル基などのアシル基 を、アシルアミノ基とは、たとえば、ホルミルアミノ、アセチルアミノ、プロビ オニルアミノおよびブチリルアミノなどのようなC<sub>1-10</sub>アシルアミノ基を;アリー

ル基とは、たとえば、フェニルおよびナフチルなどの基を; アルキル基とは、た とえば、メチル、エチル、nープロピル、イソプロピル、nープチル、secーブチル、 イソブチル、tenーブチル、ペンチル、ヘキシル、ヘプチルおよびオクチルなどの 直鎖状もしくは分枝鎖状のC 1.10 アルキル基を;アルキルチオ基とは、たとえば、 s メチルチオ、エチルチオ、nープロピルチオ、イソプロピルチオ、nーブチルチオ、 イソブチルチオ、secーブチルチオ、tenーブチルチオ、ペンチルチオ、ヘキシルチ オ、ヘプチルチオおよびオクチルチオなどの直鎖状または分枝鎖状C<sub>1-10</sub>アルキル チオ基を;アルキルスルフィニル基とは、たとえば、メチルスルフィニル、エチ ルスルフィニル、nープロピルスルフィニル、イソプロピルスルフィニル、nーブ 10 チルスルフィニル、イソプチルスルフィニル、secープチルスルフィニル、tentープ チルスルフィニル、ペンチルスルフィニル、ヘキシルスルフィニル、ヘプチルス ルフィニルおよびオクチルスルフィニルなどの直鎖状または分枝鎖状C<sub>1-10</sub>アルキ ルスルフィニル基を、アルキルスルホニル基とは、たとえば、メチルスルホニル、 エチルスルホニル、nープロピルスルホニル、イソプロピルスルホニル、nープチ 15 ルスルホニル、イソブチルスルホニル、secーブチルスルホニル、tertーブチルスル ホニル、ペンチルスルホニル、ヘキシルスルホニル、ヘプチルスルホニルおよび オクチルスルホニルなどの直鎖状または分枝鎖状 С 1.10 アルキルスルホニル基を; アルキルスルホニルオキシ基とは、たとえば、メチルスルホニルオキシ、エチル スルホニルオキシ、 nープロピルスルホニルオキシ、イソプロピルスルホニルオ 20 キシ、 nープチルスルホニルオキシ、イソプチルスルホニルオキシ、 secープチル スルホニルオキシ、 tenーブチルスルホニルオキシ、ペンチルスルホニルオキシ、 ヘキシルスルホニルオキシ、ヘプチルスルホニルオキシおよびオクチルスルホニ ルオキシなどの直鎖状または分枝鎖状C 1-10 アルキルスルホニルオキシ基を; ア ルキルスルホニルアミノ基とは、たとえば、メチルスルホニルアミノ、エチルス 25 ルホニルアミノ、n-プロピルスルホニルアミノ、イソプロピルスルホニルアミノ、 n-ブチルスルホニルアミノ、イソブチルスルホニルアミノ、sec-ブチルスルホニ ルアミノ、tenーブチルスルホニルアミノ、ペンチルスルホニルアミノ、ヘキシル スルホニルアミノ、ヘプチルスルホニルアミノおよびオクチルスルホニルアミノ などの直鎖状または分枝鎖状C 1.10 アルキルスルホニルアミノ基を;低級アルケニ

· - - - ·

ル基とは、たとえば、ビニル、アリル、プロペニル、イソプロペニル、ブテニル、 イソプテニルおよびペンテニルなどの直鎖状および分枝鎖状のCょ。アルケニル基 を;アルケニル基とは、たとえば、ビニル、アリル、プロペニル、イソプロペニ ル、ブテニル、イソブテニル、ペンテニル、ヘキセニル、ヘプテニルおよびオク 5 テニルなどの直鎖状もしくは分枝鎖状のC<sub>2.10</sub>アルケニル基を;アルコキシ基とは、 たとえば、メトキシ、エトキシ、nープロポキシ、イソプロポキシ、nープトキシ、 イソプトキシ、secープトキシ、tenープトキシ、ペンチルオキシ、ヘキシルオキシ、 ヘプチルオキシおよびオクチルオキシなどの直鎖状もしくは分枝鎖状のC .... アル コキシ基を;アルコキシカルボニル基とは、たとえば、メトキシカルボニル、エ トキシカルボニルおよびプロポキシカルボニルなどの直鎖状もしくは分枝鎖状の C はアルキルオキシカルボニル基を;アルアルキル基とは、たとえば、ベンジル、 ジフェニルメチル、トリチルおよびフェネチル基などのアルCょアルキル基を; シクロアルキル基とは、たとえば、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペン ···・チル、シクロヘキシルおよびシクロヘプチルなどのC36シクロアルキル基を;低 15 級アルキル基とは、たとえば、メチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n ープチル、secープチル、イソプチル、tenープチルおよびペンチルなどの直鎖状も しくは分枝鎖状のC<sub>1.5</sub>アルキル基を;低級アルコキシ基とは、たとえば、メトキ シ、エトキシ、nープロポキシ、イソプロポキシ、nープトキシ、イソプトキシ、 secープトキシ、tenープトキシおよびペンチルオキシなどの直鎖状もしくは分枝鎖 20 状のCはアルコキシ基を;複素環式基とは、たとえば、アゼチジニル、チエニル、 フリル、ピロリル、イミダゾリル、ピラブリル、チアブリル、インチアプリル、 オキサゾリル、イソオキサゾリル、フラザニル、ピロリジニル、ピロリニル、イ ミダゾリジニル、イミダゾリニル、ピラゾリジニル、ピラゾリニル、1,3,4ーオ キサジアゾリル、1.2.3-チアジアゾリル、1.2.4-チアジアゾリル、1.3.ゾリル、チアトリアゾリル、ピリジル、ピラジニル、ピリミジニル、ピリダジニ ル、ピペリジニル、ピペラジニル、ピラニル、モルホリニル、1,2,4 ートリアジ ニル、ベンゾチエニル、ナフトチエニル、ベンゾフリル、イソベンゾフリル、ク ロメニル、インドリジニル、イソインドリル、インドリル、インダブリル、プリ

ニル、キノリル、イソキノリル、フタラジニル、ナフチリジニル、キノキサリニ ル、キナゾリニル、シノリニル、フテリジニル、イソクロマニル、クロマニル、 インドリニル、イソインドリニル、ペンプオキサブリル、トリアゾロピリジル、 テトラゾロビリダジニル、テトラゾロビリミジニル、チアゾロビリダジニル、チ 5 アジアゾロピリダジニル、トリアゾロピリダジニル、ベンズイミダゾリル、ベン ズチアゾリル、1.2,3,4ーテトラヒドロキノリル、イミダゾ[1.2-b][1. 2.4] トリアジニルおよびキヌクリジニルなどのような酸素原子、窒素原子およ び硫黄原子から選ばれる少なくとも 1 つの異項原子を含有する 4 - 7 員または縮 合複素環式基を;含窒素複素環式カルボニル基とは、たとえば、ピロリルカルボ 10 ニル、ピロリジニルカルボニル、ピペリジルカルボニル、ピペラジニルカルボニ ル、イミダゾリルカルボニル、ピラゾリルカルボニル、ピリジルカルボニル、テ トラヒドロピリジルカルボニル、ピリミジニルカルボニル、モルホリニルカルボ ニル、チオモルホリニルカルボニル、キノリルカルボニル、キノリジニルカルボ ニル、テトラヒドロキノリニルカルボニル、テトラヒドロイソキノリニルカルボ 15 ニル、キヌクリジニルカルボニル、チアソリルカルボニル、テトラソリルカルボ ニル、チアジアゾリルカルボニル、ピロリニルカルボニル、イミダゾリニルカル ボニル、イミダゾリジニルカルボニル、ピラゾリニルカルボニル、ピラゾリジニ ルカルボニル、プリニルカルボニルおよびインダゾリルカルボニル基などの該環 を形成する異項原子として1つ以上の窒素原子を含み、さらに1つ以上の酸素原 20 子または硫黄原子を含んでいてもよい5員もしくは6員環、縮合環または架橋環 の複素環式カルボニル基を;低級アルコキシカルボニル基とは、たとえば、メト キシカルボニル、エトキシカルボニル、nープロポキシカルボニル、イソプロポキ シカルボニル、nープトキシカルボニル、イソプトキシカルボニル、secープトキシ カルボニル、tenーブトキシカルボニルおよびペンチルオキシカルボニルなどの直 25 鎖状もしくは分枝鎖状のC 15 アルコキシカルボニル基を;低級アルキリデン基と は、たとえば、メチレン、エチリデン、プロピリデンおよびイソプロピリデンな どのC13アルキリデン基を、低級アルキルチオ基とは、たとえば、メチルチオ、 エチルチオ、nープロピルチオ、イソプロピルチオ、nープチルチオ、イソブチル チオ、secーブチルチオ、tenーブチルチオおよびペンチルチオなどの直鎖状もしく

は分枝鎖状のC<sub>1</sub>、アルキルチオ基を;低級アルキルスルホニル基とは、たとえば、 メチルスルホニル、エチルスルホニル、 nープロピルスルホニル、イソプロピル スルホニル、 nーブチルスルホニル、イソブチルスルホニル、secーブチルスルホ ニル、tertーブチルスルホニルおよびペンチルスルホニルなどの直鎖状もしくは分 5 枝鎖状のC<sub>1.5</sub>アルキルスルホニル基を;ハロゲノ低級アルキル基とは、たとえば、 フルオロメチル、クロロメチル、プロモメチル、ジクロロメチル、トリフルオロ メチル、トリクロロメチル、クロロエチル、ジクロロエチル、トリクロロエチル およびクロロプロピルなどのハロゲノーC 1.5 アルキル基を;低級アルコキシ低級 アルキル基とは、たとえば、メトキシメチル、エトキシメチル、nープロポキシメ 10 チル、メトキシエチルおよびエトキシエチルなどのCょ。アルコキシーCょ。アルキ ル基を;カルボキシ低級アルキル基とは、たとえば、カルボキシメチル、カルボ キシエチルおよびカルボキシプロピルなどのカルボキシーC 1.5アルキル基を、ヒ ドロキシ低級アルキル基とは、たとえば、ヒドロキシメチル、ヒドロキシエチル およびヒドロキシプロピルなどのヒドロキシーCにアルキル基を、アミソ低級ア 15 ルキル基とは、たとえば、アミノメチル、アミノエチルおよびアミノプロピルな とのアミノーC<sub>13</sub>アルキル基を、低級アルコキシカルボニル低級アルキル基とは、 たとえば、メトキシカルボニルメチル、エトキシカルボニルメチル、nープロポキ シカルボニルメチル、メトキシカルボニルエチルおよびエトキシカルボニルエチ ルなどのC isアルコキシカルボニルーC isアルキル基を;

現状アミノ基とは、たとえば、飽和の環状アミノおよび不飽和の環状アミノ基のいずれでもよく、また当該環内にさらに1つまたはそれ以上の窒素原子、酸素原子、硫黄原子などの異種原子およびカルボニル炭素を含んでいてもよく、さらに単環であっても2-3環性であってもよく、さらに具体的には、アジリジン-1ーイル、アゼチジン-1ーイル、ピロリジン-1ーイル、ピロリン-1ーイル、ピロリン-1ーイル、ピロリン-1ーイル、ピロリンー1ーイル、ジヒドロアゼピロールー1ーイル、ジヒドロアゼピン-1ーイルなどの窒素原子1個を有すピン-1ーイルおよびパーヒドロアゼピン-1ーイルなどの窒素原子1個を有すとカー1ーイルおよびパーヒドロアゼピン-1ーイルなどの窒素原子1個を有する飽和または不飽和の単環式3-7員の環状アミノ基;イミダゾール-1ーイル、イミダゾリン-1ーイル、ピラゾリジン-1ーイル、イミダゾリン-1ーイル、パージヒドロピラジン-1ーイル、1、2-ジヒドロピ

リミジンー1ーイル、ペルヒドロピラジンー1ーイルおよびホモピペラジンー1 ーイルなどの窒素原子2個を有する飽和または不飽和の単環式3-7員の環状ア ミノ基;1,2,4ートリアゾールー1ーイル、1,2,3ートリアゾールー1ーイル、 1,2-ジヒドロー1,2,4ートリアジンー1ーイルおよびペルヒドローSートリ 5 アジンー1ーイルなどの窒素原子3個以上を有する飽和または不飽和の単環式3 -7員の環状アミノ基;オキサゾリジン-3-イル、イソオキサゾリジン-2-イル、モルホリノ、1,3ーオキサゾリジンー3ーイル、チアゾリジンー1ーイル、 イソチアゾリジンー1ーイル、チオモルホリノ、ホモチオモルホリンー1-イル および1,2,4ーチアジアゾリン-2-イルなどの窒素原子以外に酸素原子およ 10 び硫黄原子から選ばれるヘテロ原子 1 - 4 個を有する飽和または不飽和の単環式 3-7員の環状アミノ基;イソインドリン-2-イル、インドリン-1-イル、 1H-インダゾールー1ーイル、プリンー7ーイルおよびテトラヒドロキノリン -1-イルなどの飽和または不飽和の2-3環性の環状アミノ基;並びに5-ア **ザスピロ[2,4] ヘプタンー5ーイル、2.8ージアザビシクロ[4.3.0] ノナ** 15 シー8ーイル、3ーアザビシクロ [3.1.0] ヘキサンー3ーイル、2ーオキサー 5.8 - ジアザビシクロ [4.3.0] ノナン<math>-8 - 1ル、2.8 - ジアザスピロ [4.8]4] ノナンー2ーイルおよび7ーアザビシクロ [2.2.1] ヘプタンー7ーイルな どのスピロ式または架橋式の飽和または不飽和の5-12 員の環状アミノ基を; アルキルアミノ基とは、たとえば、メチルアミノ、エチルアミノ、プロピルアミ 20 ノ、ヘキシルアミノ、ヘプチルアミノ、ジメチルアミノ、ジエチルアミノ、ジヘ キシルアミノおよびメチルエチルアミノなどのモノまたはジーC<sub>1-10</sub>アルキルアミ ノ基を;低級アルキルアミノ基とは、たとえば、メチルアミノ、エチルアミノ、 プロピルアミノ、ジメチルアミノ、ジエチルアミノおよびメチルエチルアミノな どのモノまたはジーC」。アルキルアミノ基を;低級アルコキシイミノ基とは、た 25 とえば、メトキシイミノおよびエトキシイミノなどのC 15アルコキジイミノ基 を;低級アルキルアミノ低級アルキル基とは、たとえば、メチルアミノメチル、 メチルアミノエチル、エチルアミノメチル、メチルアミノプロピル、プロピルア ミノエチル、ジメチルアミノメチル、ジエチルアミノメチル、ジエチルアミノエ . チルおよびジメチルアミノプロピルなどのモノまたはジーC is アルキルアミノー

R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>およびR<sup>5</sup>における各基の置換基は、たとえば、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アジド基、保護されていてもよいカルボキシル基、保護されていてもよいアミノ基、保護されていてもよいアミノ基、保護されていてもよいカルボキシ低級アルキル基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基、低級アルカルボニル基、アシル基、カルバモイル基、アリール基、シクロアルキル基、低級アルケニル基、アルアルキル基、低級アルキリデン基、メルカプト基、低級アルキルチオ基、低級アルキルスルホニル基、ハロゲノ低級アルキル基、低級アルコキシ低級アルキル基、保護されていてもよいヒドロキシ低級アルキル基、保護されていてもよい下ミノ低級アルキル基、保護されていてもよいに扱みアルキル基、保護されていてもよいで表に受けていてもよい低級アルキルを、保護されていてもよい低級アルキルアミノ基、低級アルコキシイミノ基、保護されていてもよい低級アルキルアミノ基、保護されていてもよい低級アルキルアミノ基、に受けていてもよい低級アルキルアミノ低級アルキルをおよび複素環式基が挙げられ、これら一種以上の置換基で置換されていてもよい。

乙におけるイミノ基の置換基は、たとえば、低級アルキル基およびアリール基な 20 どの基が挙げられる。

本発明化合物およびその製造中間体がヒドロキシル基、アミノ基またはカルボ キシル基を有する場合、これらの基は公知の保護基で保護されていてもよい。

ここにおいて、ヒドロキシル基およびヒドロキシ低級アルキル基の保護基としては、通常ヒドロキシル基の保護基として使用し得るすべての基を含み、たとえば、ベンジルオキシカルボニル、4ーニトロペンジルオキシカルボニル、4ーブロモペンジルオキシカルボニル、4ーメトキシペンジルオキシカルボニル、3、4ージメトキシペンジルオキシカルボニル、メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、エトキシカルボニル、tenープトキシカルボニル、1.1ージメチルプロポキシカルボニル、イソプロポキシカルボニル、イソプロポキシカルボニル、イソプロポキシカルボニル、イソプロポキシカルボニル、イソプチルオキシカルボニル、ジフェニルメトキシカルボロポキシカルボニル、インプチルオキシカルボニル、ジフェニルメトキシカルボロポキシカルボニル、インプチルオキシカルボニル、ジフェニルメトキシカルボ

ニル、2,2,2-トリクロロエトキシカルボニル、2,2,2-トリプロモエトキシ カルボニル、2- (トリメチルシリル) エトキシカルボニル、2- (フェニルス ルホニル) エトキシカルボニル、2- (トリフェニルホスホニオ) エトキシカル ボニル、2-フルフリルオキシカルボニル、1-アダマンチルオキシカルボニル、 5 ピニルオキシカルボニル、アリルオキシカルボニル、S-ベンジルチオカルボニ ル、4-エトキシ-1-ナフチルオキシカルボニル、8-キノリルオキシカルボ ニル、アセチル、ホルミル、クロロアセチル、ジクロロアセチル、トリクロロア セチル、トリフルオロアセチル、メトキシアセチル、フェノキシアセチル、ピバ ロイルおよびベンゾイルなどのアシル基;メチル、tenーブチル、 2,2,2ートリ 10 クロロエチルおよび 2 - トリメチルシリルエチルなどの低級アルキル基; アリル などの低級アルケニル基;ベンジル、p-メトキシベンジル、3,4 ージメトキシベ ンジル、ジフェニルメチルおよびトリチルなどのアルー低級アルキル基;テトラ ヒドロフリル、テトラヒドロピラニルおよびテトラヒドロチオピラニルなどの含 酸素および含硫黄複素環式基;メトキシメチル、メチルチオメチル、ベンジルオ 15 キシメチル、2-メトキシエトキシメチル、2,2,2-トリクロロエトキシメチル、 2- (トリメチルシリル) エトキシメチルおよび1-エトキシエチルなどの低級 アルコキシーおよび低級アルキルチオー低級アルキル基;メタンスルホニルおよ び p-トルエンスルホニルなどのアルカンーもしくはアレーンースルホニル基;ト リメチルシリル、トリエチルシリル、トリイソプロピルシリル、ジエチルイソプ 20 ロビルシリル、tenーブチルジメチルシリル、tenーブチルジフェニルシリル、ジフェ ニルメチルシリルおよび tertーブチルメトキシフェニルシリルなどの置換シリル 基などが挙げられる。また、アミノ、アミノ低級アルキル、アシルアミノ、環状 アミノ、アルキルアミノ、低級アルキルアミノ、アルコキシオキサリルアミノ、 アルキルスルホニルアミノ、アミジノ、グアニジノ、カルバモイルおよび低級ア 25 ルキルアミノ低級アルキル基の保護基としては、通常アミノ保護基として使用し 得るすべての基を含み、たとえば、トリクロロエトキシカルポニル、トリブロモ エトキシカルボニル、ペンジルオキシカルボニル、pーニトロペンジルオキシカル ボニル、o-ブロモベンジルオキシカルボニル、(モノー、ジー、トリー) クロ ロアセチル、トリフルオロアセチル、フェニルアセチル、ホルミル、アセチル、

シクロペンタンカルボニル、ベンゾイル、tenーアミルオキシカルボニル、tenーブ トキシカルボニル、pーメトキシベンジルオキシカルボニル、3.4 ージメトキシベ ンジルオキシカルボニル、4- (フェニルアゾ) ベンジルオキシカルボニル、2 ーフルフリルオキシカルボニル、ジフェニルメトキシカルボニル、 1,1 – ジメチ 5 ルプロポキシカルボニル、イソプロポキシカルボニル、フタロイル、スクシニル、 アラニル、ロイシル、1-アダマンチルオキシカルボニルおよび8-キノリルオ キシカルボニルなどのアシル基:ベンジル、ジフェニルメチルおよびトリチルな どのアルー低級アルキル基:2ーニトロフェニルチオおよび2.4ージニトロフェ ニルチオなどのアリールチオ基:メタンスルホニル、ブタンスルホニルおよび p 10 ートルエンスルホニルなどのアルカンーもしくはアレーンースルホニル基; N.N ージメチルアミノメチレンなどのジ低級アルキルアミノー低級アルキリデン基; ベンジリデン、2-ヒドロキシベンジリデン、2-ヒドロキシー5-クロロベン ジリデンおよび2-ヒドロキシ-1-ナフチルメチレンなどのアルー低級アルキ リデン基:3-ヒドロキシ-4-ピリジルメチレンなどの含窒素複素環式アルキ 15 リアン基;シクロヘキシリアン、2-エトキシカルボニルシクロヘキシリアン、 2-エトキシカルボニルシクロペンチリデン、2-アセチルシクロヘキシリデン および3,3-ジメチル-5-オキソシクロヘキシリデンなどシクロアルキリデン 基、ジフェニルホスホリルおよびジベンジルホスホリルなどのジアリールーもし くはジアルー低級アルキルーホスホリル基;5-メチルー2-オキソー2H-1. 3 – ジオキソールー 4 – イルーメチルなどの含酸素複素環式アルキル基並びにト リメチルシリルなどの低級アルキル置換シリル基などが挙げられる。さらに、カ ルポキシル基およびカルポキシ低級アルキル基の保護基としては、通常のカルボ キシル基の保護基として使用し得るすべての基を含み、たとえば、メチル、エチ ル、nープロピル、isoープロピル、1.1ージメチルプロピル、nープチルおよび tert 25 ープチルなどの低級アルキル基;フェニルおよびナフチルなどのアリール基;ベ ンジル、ジフェニルメチル、トリチル、pーニトロペンジル、pーメトキシペンジ ルおよびビス (p-メトキシフェニル) メチルなどのアルー低級アルキル基;アセ チルメチル、ベンゾイルメチル、p-ニトロベンゾイルメチル、p-ブロモベンゾ . イルメチルおよび p-メタンスルホニルベンゾイルメチルなどのアシルー低級ア

ルキル基、2ーテトラヒドロピラニルおよび2ーテトラヒドロフラニルなどの含 酸素複素環式基; 2,2,2-トリクロロエチルなどのハロゲノ低級アルキル基; 2 - (トリメチルシリル) エチルなどの低級アルキルシリルアルキル基;アセトキ シメチル、プロピオニルオキシメチルおよびピバロイルオキシメチルなどのアル 5 キルカルボニルオキシアルキル基;フタルイミドメチルおよびスクシンイミドメ チルなどの含窒素複素環式-低級アルキル基;シクロヘキシルなどのシクロアル キル基;メトキシメチル、メトキシエトキシメチルおよび2-(トリメチルシリ ル) エトキシメチルなどの低級アルコキシ低級アルキル基; ベンジルオキシメチ ルなどのアルー低級アルコキシ低級アルキル基;メチルチオメチルおよび2-メ 10 チルチオエチルなどの低級アルキルチオ低級アルキル基;フェニルチオメチルな どのアリールチオ低級アルキル基;1,1ージメチルー2ープロペニル、3ーメチ ルー3ープチニルおよびアリルなどの低級アルケニル基並びにトリメチルシリル、 トリエチルシリル、トリイソプロピルシリル、ジエチルイソプロピルシリル、tert ープチルジメチルシリル、tenープチルジフェニルシリル、ジフェニルメチルシリ - 15 ルおよび tertープチルメトキシフェニルシリルなどの置換シリル基などが挙げら れる。

一般式 [1] の化合物の塩としては、通常知られているアミノ基などの塩基性 基またはヒドロキシルもしくはカルボキシル基などの酸性基における塩が挙げられる。塩基性基における塩としては、たとえば、塩酸、臭化水素酸および硫酸などの鉱酸との塩;酒石酸、ギ酸、クエン酸、トリクロロ酢酸およびトリフルオロ酢酸などの有機カルボン酸との塩;並びにメタンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、pートルエンスルホン酸、メシチレンスルホン酸およびナフタレンスルホン酸などのスルホン酸との塩が、また、酸性基における塩としては、たとえば、ナトリウムおよびカリウムなどのアルカリ金属との塩;カルシウムおよびマグネシウムなどのアルカリ土類金属との塩;アンモニウム塩;並びにトリメチルアミン、トリエチルアミン、トリブチルアミン、ピリジン、N.Nージメチルアニリン、Nーメチルピペリジン、Nーメチルモルホリン、ジエチルアミン、ジシクロヘキシルアミン、プロカイン、ジベンジルアミン、Nーベンジルーβーフェネチルアミン、1ーエフェナミンおよびN.Nージベンジルエチレンジアミンなどの含窒素有

. . . . .

機塩基との塩などが挙げられ、好ましくは、生理学的に許容される塩が挙げられる。

また、一般式 [1] の化合物またはその塩において、異性体(たとえば、光学 異性体、幾何異性体および互変異性体など)が存在する場合、本発明は、それら の異性体を包含し、また、溶媒和物、水和物および種々の形状の結晶を包含する ものである。

本発明化合物中、R 'が低級アルキルまたはアミノ基であり、R 'が一般式-Z -R<sup>5</sup> (R<sup>5</sup>は、ハロゲン原子、ヒドロキシルもしくはオキソ基で置換されていて もよい低級アルキル基または置換されていてもよいシクロアルキル、アリール、 10 アルアルキルもしくは複素環式基を;2は、酸素原子、硫黄原子、メチレン基、 カルボニル基またはビニレン基を示す。)で表わされる基であり、R3およびR4 が同一または異なって、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、保護さ れていてもよいアミノ基、保護されていてもよいカルボキシル基、アシル基、ア ルコキシカルボニル基または置換されていてもよいアルキル、アルコキシ、カル 15 パモイル、アルキルアミノもしくはアシルアミノ基である化合物が好ましく、R 2000 が一般式ースーR<sup>5</sup>(R<sup>5</sup>は、ハロゲン原子で置換されていてもよいシクロアルキ) ル、ピリジルまたはフェニル基を;Zは、酸素原子、メチレン基、カルボニル基 またはビニレン基を示す。)で表わされる基であり、R ³およびR \*が同一または 異なって、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アシル基またはカル 20 ボキシル基もしくはハロゲン原子で置換されていてもよいアルキル基である化合 物がさらに好ましく、R「がメチルまたはアミノ基であり、R 2が一般式ーZ-R 5 (R<sup>3</sup>は、ハロゲン原子で置換されていてもよいピリジルまたはフェニル基を;Z は、酸素原子を示す。)で表わされる基であり、R³およびR⁴が同一または異なっ て、水素原子、シアノ基、ニトロ基またはカルボキシル基もしくはハロゲン原子・ 25 で置換されているアルキル基である化合物がさらに一層好ましい。

本発明化合物の代表的化合物としては、たとえば、以下の化合物が挙げられる。
· 2 - (2,4 - ジフルオロフェノキシ) - 4 '- メチルチオー4 - ニトロー1,1'
- ピフェニル

・・2 - (2,4 - ジフルオロフェノキシ) - 4 '- メチルスルフィニル-4 - ニトロ

- -1.1'-ピフェニル
- $\cdot$  2 (2,4-ジフルオロフェノキシ) 4 '-メチルスルフィニルー5 ニトロ
- -1.1'-ピフェニル
- ・4 フルオロー4'ーメチルー2 フェノキシー1,1'ーピフェニル
- 5 ・2-シクロヘキシルオキシー4'ーメチルスルホニルー4-ニトロー1.1'ービ フェニル
  - ・4 アセチル-2 (2,4 ジフルオロフェノキシ) 4 \* メチルスルホニル -1,1'-ピフェニル
  - $\cdot$  2 (2,4-ジフルオロフェノキシ) -4'-メチルスルホニル-4-ニトロ-
- 10 1.1'ーピフェニル
  - ・2 (2,4 ジフルオロフェノキシ) 4 '- メチルスルホニルー 5 ニトロー
  - 1.1'ーピフェニル
  - ・2 (2,4 -ジフルオロフェノキシ) 4 '- メチルスルホニルー5 トリフル
- 1 3 オロメチルー1.1'ーピフェニル
- 15: ・・2 (2,4 -ジフルオロフェノキシ) 5 メチルー4 '- メチルスルポニルー
  - 1.1'ーピフェニル
    - ・4 ーメチルスルホニルー4ーニトロー2ースチリルー1.1 ーピフェニル
    - ・4'ーメチルスルホニルー4ーニトロー2ーフェノキシー1.1'ービフェニル
    - ・4 ーカルバモイルー2ー(2、4 ージフルオロフェノキシ) 4 'ーメチルスルホ
  - 20 ニルー1.1'ービフェニル
    - $\cdot$  2 (2、4 -ジフルオロフェノキシ)-5 ( $\alpha$  -ヒドロキシイミノエチル
    - ) ー4'ーメチルスルホニルー 1,1'ービフェニル
    - ・5 シアノー 2 (2 . 4 ジフルオロフェノキシ) 4 ゚- メチルスルホニルー
    - 1.1'ーピフェニル
  - $25 \cdot 5 7 \le 1 2 (2, 4 9) = 27 + 20 =$ 4-二トロー1.1・一ビフェニル
    - ・2- (2,4-ジフルオロフェノキシ) -5- (2-エトキシカルボニルエテニ
    - ル) 4'-メチルスルホニルー1.1'-ビフェニル
    - ・2-(2.4-ジフルオロフェノキシ)-5-エトキサリルアミノー4'-メチル

WO 96/26921 14 PCT/JP96/00499

スルホニルー1.1'ーピフェニル

- ・5-シアノー2-(2、4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルスルフィニル-1、1'-ピフェニル
- ・2 (2.4 -ジフルオロフェノキシ) 4 '-メチルスルフィニル-4 トリフ
- 5 ルオロメチルー1,1'-ビフェニル
  - ・2 (2,4-ジフルオロフェノキシ) <math>-4'ーメチルスルホニルー5- (テトラ ゾールー5<math>- 1,1'ービフェニル
  - $\cdot 2 (4 ヒドロキシフェノキシ) 4'-メチルスルホニルー 5 ニトロー 1. 1'-ピフェニル$
- 10  $\cdot 2 (2, 4 \Im 7 \nu \pi 7 \nu \pi 2 \nu \pi 2$ 
  - ・2 (2,4-ジフルオロフェノキシ) 4 '- y + y
  - ・4- (2- (4-メチルスルホニルフェニル) -4-ニトロフェノキシ) 安息

## 15 香酸

- $\cdot 2 (2, 4 y)$  フルオロフェノキシ) -5 2 ドロキシー 4 ーメチルスルホニルー 1, 1 ービフェニル
- ・2 (2,4-ジフルオロフェノキシ) -4-メチル-4 $^{*}$ -メチルスルホニルー 1,1 $^{*}$ -ビフェニル
- 20 · 4-(2-(4-x+n) 4-n) 4-n ロヘキサンカルボン酸
  - ・4ーヒドロキシー4'ーメチルスルホニルー2ーフェノキシー1,1'ービフェニル
- - ・5-ニトロー4'ーメチルスルホニルー2ー[2-(ピリジンー<math>3-4ル) エテニル]-1,1'ーピフェニル

- ·2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルスルホニルー4-ニトロー 1,1'-ビフェニル-5-カルボン酸
- ・4'ーメチルスルホニルー5ーニトロー2ー [2-(チアゾールー5-イル) エテニル]-1,1'-ピフェニル
- - ・5-シアノー2-(2,4-ジフルオロフェノキシ) -4'ーメチルスルホニルー 4-ニトロー1,1'ーピフェニル
- - ・2 (2,4-ジフルオロフェノキシ) -4'-メチルスルホニル-5-アミノスルホニル-1,1'-ビフェニル
- - ) ヘプチルオキシ] -2-フェノキシ-1.1 ービフェニル
  - $\cdot 2 (4 (2, 4 \Im) ) 3 (4 \Im) 3 (4 \Im)$  こル) フェニル) 酢酸
  - $\cdot$  4 (4 (2.4 %) 7  $\nu$  7  $\nu$  7  $\nu$  7  $\nu$  7 3 ( $\nu$  7  $\nu$  9  $\nu$  7  $\nu$  7
- 20 ル)フェニル) 酪酸

- $\cdot 5 (4 (2, 4 i)) + (2, 4 i) + (2,$
- ル)フェニル)吉草酸
- ル) フェニル) シクロプロパンカルボン酸
- 25 · 1-(4-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-3-(メチルスルホニルフェニル) フェニル) シクロプロパンカルボン酸エチル
  - $\cdot$  1 (4 (2,4 ジフルオロフェノキシ) 3 (メチルスルホニルフェニ
  - ル) フェニル) シクロヘキサンカルボン酸
  - ・2-(4-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-3-(4-メチルスルホニルフェ

W 96/26921

- ニル) フェノキシ) 酢酸
- $\cdot$  2 (2,4-ジフルオロフェノキシ)-5-(2-メチルスルホニルエチル)

16

- 4'-メチルスルホニルー1,1'-ビフェニル
- ・5ートリフルオロメチルー4、-メチルスルホニルー2-フェノキシー1.1、-
- 5 ピフェニル
  - ・5-シアノー2- (2-フルオロフェノキシ) -4'-メチルスルホニルー1. 1'-ピフェニル
  - ・5 -シアノ-2-(4-フルオロフェノキシ)-4 '-メチルスルホニル-1、1 '-ピフェニル
- 10  $\cdot 5 9$  アノー4 'ーメチルスルフィニルー2 7 ェノキシー1, 1 'ーピフェニル  $\cdot 4$  'ーメチルスルホニルー5 2 トロー2 (2 2 %) ジルオキシ) -1, 1 'ーピフェニル
- ・5-シアノー2-シクロヘキシルオキシー4'-メチルスルホニルー1,1'-ビ フェニル
- 15  $\cdot 4$ '-r $\leq 1$  $\int 1$  $\cdot 1$ '-r $\leq 1$  $\int 1$  $\cdot 1$ '-r $\leq 1$  $\cdot 1$ '-r $\leq 1$  $\cdot 1$ '-r $\leq 1$  $\cdot 1$ 
  - ・4'ーアミノスルホニルー2ー (2,4-i)フルオロフェノキシ)-4-iーロー 1,1'-iフェニル
  - ・4'ーアミノスルホニルー2ー(2,4ージフルオロフェノキシ) -5-トリフル
  - 20 オロメチルー1.1'-ビフェニル
    - ・4'-アミノスルホニルー2ーシクロヘキシルオキシー5-トリフルオロメチルー1,1'-ピフェニル
    - ・4'ーアミノスルホニルー5ートリフルオロメチルー2ーフェノキシー1.1'ー ピフェニル
  - 25 ・4'-アミノスルホニルー5-シアノー2-フェノキシー1.1'-ピフェニル
    ・4'-アミノスルホニルー5-シアノー2-(2.4-ジフルオロフェノキシ)1.1'-ピフェニル
    - ·2- (3- (4-アミノスルホニルフェニル) -4- (2,4-ジフルオロフェ ノキシ) フェニル) 酢酸

・4-(3-(4-アミノスルホニルフェニル)-4-(2,4-ジフルオロフェ ノキシ)フェニル)酪酸

- ·1-(3-(4-アミノスルホニルフェニル) -4-(2.4-ジフルオロフェ ノキシ) フェニル) シクロプロパンカルボン酸
- 5 · 1-(3-(4-r)) ・ 1-(2,4-y) ・ 1-(2
  - ·1- (3- (4-アミノスルホニルフェニル) -4- (2,4-ジフルオロフェ ノキシ) フェニル) シクロプロパンカルボン酸エチル
  - $\cdot$  2 (4 (4 アミノスルホニルフェニル) 3 (2,4 ジフルオロフェ
- 10 ノキシ)フェニル) 酢酸
  - ・5-シアノー2-(3-ヒドロキシシクロヘキシルオキシ)-4 '-メチルスルホニルー1,1'-ピフェニル
  - ・4'ーアミノスルホニルー5ーシアノー2ー (3-ヒドロキシシクロヘキシルオキシ) -1,1'-ピフェニル
- - ・4'-アミノスルホニルー5-シアノー2-(4-メチルフェノキシ) -1.1 -ビフェニル
  - ・5 -シアノー4 ーメチルスルホニルー2 ー(2 オキソシクロペンチル)メチ
  - 20 ルー1,1'ーピフェニル
    - ・5-シアノー2- (2-エチルー3-オキソブチル) -4'ーメチルスルホニルー1,1'ービフェニル
    - ・5-シアノー2-(2-エチル-3-オキソプテニル) 4'-メチルスルホニルー<math>1,1'-ピフェニル
  - 25  $\cdot 5 \nu 7 / 2 (2 x + v 3 y + v 2 + v$ 
    - ·2- (2-メトキシー4- (4-メチルスルホニルフェニル) -5-フェノキ シフェニル) 酢酸

ニル) シクロプロピルプロピオン酸

- シクロプロパンカルボン酸
- $\cdot$  4 (3 (4 メチルスルホニルフェニル) 4 フェノキシフェニル) -
- 5 2-ヒドロキシメチル酪酸
  - ·4-(3-(4-メチルスルホニルフェニル) -4-フェノキシフェニル) -4-ヒドロキシメチル酪酸
  - $\cdot$ 4 (3 (4  $\vee$  +  $\nu$  +  $\nu$
- 10 · 4-(3-(4-メチルスルホニルフェニル)-4-フェノキシフェニル)-2-メチル酪酸
  - ·4-(3-(4-メチルスルホニルフェニル)-4-フェノキシフェニル)シ クロヘキサンカルボン酸
  - ・5ーヒドロキシイミノー4 ーメチルスルホニルー2ーフェノキシー1.1 ービ
- 15 フェニル

1.50

- ・5-(4-メチルピペラジン-1-イル) メチル-4 '-メチルスルホニル-2 -フェノキシ-1, 1 '-ビフェニル
- $\cdot$ 1-(3-(4-メチルスルホニルフェニル)-4-フェノキシベンジル)-4-ピペリジンカルボン酸
- $20 \cdot 5 \nu = 2 (1 \nu + \nu 2 \nu + \nu + \nu = 2 \nu + \nu = 2 \nu + \nu = 2 \nu$ 
  - ・4'ーアミノスルホニルー5ーシアノー2ー (1-x+n-2-x+y) ロピルオキシ) -1,1'ーピフェニル
- $\cdot 4$  '-r  $\in$  1, 1 '- $\ell$  = 1  $\in$  1
  - つぎに、本発明化合物の製造法について説明する。
    - 一般式[1] のピフェニル誘導体またはその塩は、たとえば、つぎに示す製造 法にしたがって製造することができる。

「式中、R¹、R²、R³およびR¹は、前記したと同様の意味を有し、Buは、ブチル基を意味する。」

一般式 [la]、 [lb]、 [lc] および [2] の化合物の塩としては、一般 式 [1] の化合物で説明したと同様の塩が挙げられる。

一般式 [la] の化合物は、たとえば、日本化学会誌、第3号、第520-526頁 (1985 年) 記載の方法などにより得ることができる。具体的には、たとえば、一 般式 [2] の化合物を一般式 [3] の化合物と触媒であるパラジウム配位化合物 の存在下または不存在下に反応させることにより得ることができる。この反応で 5 使用されるパラジウム配位化合物としては、たとえば、テトラキス (トリフェニ ルホスフィン) パラジウム(O)、ビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(II)ク ロリド、ベンジル (クロロ) ビス (トリフェニルホスフィン) パラジウム(II)およ び酢酸パラジウム(II)などが挙げられる。触媒の使用量は、一般式 [2] の化合物 に対して、0.001-1倍モルであればよく、好ましくは、0.01-0.05 倍モルであれ 10 ばよい。この反応で使用される溶媒としては、反応に悪影響を及ぼさない溶媒で あれば特に限定されないが、たとえば、ベンゼン、トルエンおよびキシレンなど の芳香族炭化水素;ジオキサンおよびテトラヒドロフランなどのエーテル類;ク ロロホルムおよび塩化メチレンなどのハロゲン化炭化水素類;メタノールおよび エタノールなどのアルコール類;酢酸エチルなどのエステル類;N.Nージメチル 15 ホルムアミドなどのアミド類;ジメチルスルホキシドなどのスルホキシド類など。 が挙げられ、これらの溶媒を一種または二種以上混合して使用してもよい。この 反応は、通常、40℃から還流下、好ましくは、70−120℃で、30 分−72 時間、好 ましくは、1-5時間、実施すればよい。

また、一般式 [1a] の化合物は、たとえば、テトラヘドロンレターズ、第 28 巻、 20 第 5093-5096 頁 (1987 年) に記載の方法などによっても得ることができる。具体 的には、たとえば、一般式 [2] の化合物と一般式 [4] の化合物を反応させる ことによって得ることができる。この反応は、通常、塩基の存在下にパラジウム 配位化合物を触媒として使用して行なえばよい。

また、R<sup>2</sup>がスチリル基である一般式 [1a] の化合物は、一般式 [2] の化合物 のR<sup>2</sup>に対応する基がホルミル基である化合物を一般式 [4] の化合物と同様に反応させ、ついで、一般式 [1a] の化合物のR<sup>2</sup>に対応するホルミル基を常法により、スチリル基に変換することにより得ることができる。この反応で使用されるパラジウム配位化合物としては、たとえば、テトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム(II)クロリド、ベンジ

ル (クロロ) ビス (トリフェニルホスフィン) パラジウム(II)および酢酸パラジウ ム(II)などが挙げられる。触媒の使用量は、一般式[2]の化合物に対して、0.001 - 1倍モルであればよく、好ましくは、0.01-0.05 倍モルであればよい。この反 応に使用される塩基としては、炭酸水素ナトリウムおよび炭酸ナトリウムなどの 5 炭酸アルカリ、水酸化ナトリウムおよび水酸化カリウムなどの水酸化アルカリ、 ナトリウムメトキシドおよびナトリウムエトキシドなどのアルカリ金属アルコ ラート並びにトリエチルアミンおよびピリジンなどの有機塩基などが挙げられる。 塩基の使用量は、一般式 [2] の化合物に対して、1-10倍モルであればよく、 好ましくは、2-4倍モルであればよい。この反応で使用される溶媒としては、 10 反応に悪影響を及ぼさない溶媒であれば特に限定されないが、たとえば、ベンゼ ン、トルエンおよびキシレンなどの芳香族炭化水素;ジオキサンおよびテトラヒ ドロフランなどのエーテル類;クロロホルムおよび塩化メチレンなどのハロゲン 化炭化水素類:メタノールおよびエタノールなどのアルコール類:N.Nージメチ ルホルムアミドなどのアミド類、ジメチルスルホキシドなどのスルホキシド類並 15 びに水などが挙げられ、これらの溶媒を一種または二種以上混合して使用しても よい。この反応は、通常、40℃から還流下、好ましくは、70-120℃で、30 分-72 時間、好ましくは、1-5時間、実施すればよい。

一般式 [1c] の化合物は、たとえば、日本化学会誌、第3号、第520-526頁(1985年)記載の方法などにより得ることができる。具体的には、たとえば、一般式[2] の化合物に一般式[5] の化合物を反応させることによって得ることができる。この反応は、通常、触媒としてパラジウム配位化合物を使用して行なう。この反応で使用されるパラジウム配位化合物としては、たとえば、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)、ビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(II)カロリド、ベンジル(クロロ)ビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(II)および酢酸パラジウム(II)などが挙げられる。触媒の使用量は、一般式[2]の化合物に対して、0.001-1倍モルであればよく、好ましくは、0.01-0.05倍モルであればよい。この反応で使用される溶媒としては、反応に悪影響を及ぼさない溶媒であれば特に限定されないが、たとえば、ベンゼン、トルエンおよびキシレンなどの芳香族炭化水素;ジオキサンおよびテトラヒドロフランなどのエーテル類;

S. 18

クロロホルムおよび塩化メチレンなどのハロゲン化炭化水素類;メタノールおよびエタノールなどのアルコール類;酢酸エチルなどのエステル類;N.Nージメチルホルムアミドなどのアミド類;並びにジメチルスルホキシドなどのスルホキシド類が挙げられ、これらの溶媒を一種または二種以上混合して使用してもよい。 この反応は、通常、40℃から遠流下、好ましくは、70-120℃で、30 分-72 時間、好ましくは、1-5時間、実施すればよい。

一般式 [1c] の化合物は、たとえば、テトラヘドロンレターズ、第 28 巻、第 5093 -5096 頁(1987 年)に記載の方法などによっても得ることができる。具体的には、 たとえば、一般式 [2] の化合物と一般式 [6] の化合物を反応させることによっ 10 て得ることができる。この反応は、通常、塩基の存在下にパラジウム配位化合物 を触媒として使用して実施すればよい。この反応で使用されるパラジウム配位化 合物としては、たとえば、テトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム(0)、 ピス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(II)クロリド、ベンジル(クロロ)ビ - ス (トリフェニルホスフィン) パラジウム(II)および酢酸パラジウム(II)などが挙げ 15 られる。触媒の使用量は、一般式 [2] の化合物に対して、0.001-1倍モルであ ればよく、好ましくは、0.01-0.05 倍モルであればよい。この反応に使用される 塩基としては、炭酸水素ナトリウムおよび炭酸ナトリウムなどの炭酸アルカリ; 水酸化ナトリウムおよび水酸化カリウムなどの水酸化アルカリ;ナトリウムメト キシドおよびナトリウムエトキシドなどのアルカリ金属アルコラート並びにトリ 20 エチルアミンおよびピリジンなどの有機塩基などが挙げられる。塩基の使用量は、 一般式 [2] の化合物に対して、1-10倍モルであればよく、好ましくは、2-4 倍モルであればよい。この反応で使用される溶媒としては、反応に悪影響を及 ほさない溶媒であれば特に限定されないが、たとえば、ベンゼン、トルエンおよ びキシレンなどの芳香族炭化水素;ジオキサンおよびテトラヒドロフランなどの 25 エーテル類;クロロホルムおよび塩化メチレンなどのハロゲン化炭化水素類;メ タノールおよびエタノールなどのアルコール類;N,Nージメチルホルムアミドな どのアミド類;ジメチルスルホキシドなどのスルホキシド類並びに水などが挙げ られ、これらの溶媒を一種または二種以上混合して使用してもよい。この反応は、 通常、40℃から還流下、好ましくは、70-120℃で、30 分-72 時間、好ましくは、

. . .

7 Š

1-5時間、実施すればよい。

一般式 [1b] の化合物は、たとえば、一般式 [1a] の化合物を酸化することによって得ることができる。この反応で使用される酸化剤としては、通常使用される酸化剤であれば、特に限定されないが、たとえば、トリフルオロ過酢酸、過酢酸、過安息香酸およびmークロロ過安息香酸などの過酸;過酸化水素;クロム酸並びに過マンガン酸カリウムなどが挙げられる。酸化剤の使用量は、一般式 [1a] の化合物に対して、0.5-1.5 倍モルであればよく、好ましくは、0.8-1.2 倍モルであればよい。この反応で使用される溶媒としては、反応に悪影響を及ぼさない溶媒であれば特に限定されないが、たとえば、ベンゼン、トルエンおよびキシレンなどの芳香族炭化水素類;塩化メチレンおよびクロロホルムなどのハロゲン化炭化水素類;メタノールおよびエタノールなどのアルコール類;酢酸エチルなどのエステル類;蟻酸および酢酸などの有機酸並びに水などが挙げられ、これらの溶媒を一種または二種以上混合して使用してもよい。この反応は、通常、0℃から遠流下、好ましくは、0-30℃で、30分-24時間、好ましくは、30分-2時間実施すればよい。

また、一般式 [1c] の化合物は、たとえば、一般式 [1a] または [1b] の化合物を酸化することによっても得ることができる。この反応で使用される酸化剤としては、通常使用される酸化剤であれば、特に限定されないが、たとえば、トリフルオロ過酢酸、過酢酸、過安息香酸およびmークロロ過安息香酸などの過酸;過酸化水素;クロム酸並びに過マンガン酸カリウムなどが挙げられる。酸化剤の使用量は、一般式 [1a] の化合物に対して、1.5-5倍モルであればよく、好ましくは、1.5-2.5倍モルであればよい。この反応で使用される溶媒としては、反応に悪影響を及ぼさない溶媒であれば特に限定されないが、たとえば、ベンゼン、トルエンおよびキシレンなどの芳香族炭化水素類;塩化メチレンおよびクロロホルムなどのハロゲン化炭化水素類;メタノールおよびエタノールなどのアルコール類;酢酸エチルなどのエステル類;蟻酸および酢酸などの有機酸並びに水などが挙げられ、これらの溶媒を一種または二種以上混合して使用してもよい。この反応は、通常、0℃から還流下、好ましくは、0-30℃で、30分-24時間、好ましくは、30分-2時間で実施すればよい。

. 1 1 1

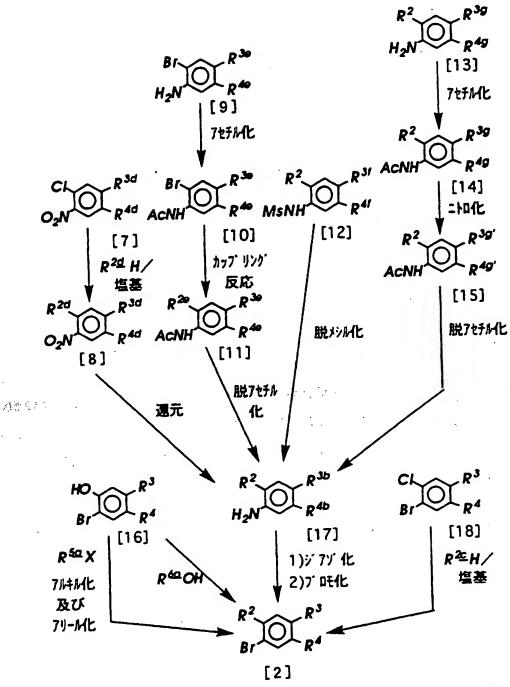
÷.,

一般式 [1a] 、 [1b] および [1c] の化合物において、アミノ基、ヒドロキシル 基またはカルボキシル基を有する化合物は、予め、これらの基を通常の保護基で保護しておき、反応後、必要に応じて自体公知の方法でこれらの保護基を脱離することもできる。

- 5 このようにして得られた一般式 [1] の化合物またはその塩は、たとえば、過安息香酸、二酸化マンガンまたは重クロム酸などを使用した酸化反応、接触還元、水素化リチウムアルミニウムなどの水素化物による還元および鉄などの金属を使用した還元反応、ウォルフ(Wolff)転移などの転移反応、アルキル化、アシル化、アミド化、スルホニル化、環化、ニトリルのアミジンへの変換などの置換反応、
- 10 四臭化炭素、オキシ塩化リン、三塩化リン、五塩化リンまたは塩化チオニルなどを使用したハロゲン化反応、脱水反応または酸加水分解、アルカリ加水分解などの加水分解反応などの自体公知の反応に付すことによって、または、それらを適宜組み合わせることによって、他の一般式 [1] の化合物またはその塩に誘導することができる。また、抽出、晶出およびカラムクロマトグラフィーなどの常法にしたがって単離精製することができる。

つぎに、本発明化合物の原料の製造法について説明する。

一般式 [2] のプロモフェニル誘導体またはその塩は、たとえば、つぎに示す 製造法にしたがって製造することができる。



「式中、 $R^2$ 、 $R^3$ および $R^4$ は、前記したと同様の意味を有し、 $R^8$ は、置換されていてもよい低級アルキル、低級アルケニル、低級アルキルスルホニル、シクロアルキル、アリール、アルアルキルまたは複素環式基を; $R^{2C}$ は、置換されていてもよいアリール基または一般式 $-Z^4$ - $R^4$ (式中、 $R^4$ は、前記したと同様の意味を有し、 $Z^4$ は、酸素原子、硫黄原子、置換されていてもよいイミノ基を示す。)

で表わされる基を; $R^{2a}$ は、一般式 $-Z^{2}-R^{3}$ (式中、 $R^{3}$ は、前記したと同様 の意味を有し、 Z <sup>2</sup>は、酸素原子、硫黄原子を示す。) で表わされる基を; R <sup>36</sup> およびR 4は、同一または異なって、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、アジ ド基、ニトロ基、カルボキシル基、ヒドロキシル基、アシル基、アルコキシカル 5 ボニル基または置換されていてもよいアルキル、アルケニル、アルコキシ、アル キルチオ、アルキルスルフィニル、アルキルスルホニル、アルキルスルホニルオ キシ、アルキルスルホニルアミノ、アリールオキシ、シクロアルキル、カルバモ イル、スルファモイル、アシルアミノ、オキサロ、アルコキシオキサリル、アル コキシオキサリルアミノ、窒素原子を介して結合する含窒素複素環式カルボニル、 10 アリールもしくは複素環式基を; R \*は、置換されていてもよいアリール基を; R 36およびR 46は、同一または異なって、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、カ ルボキシル基、ヒドロキシル基、アシル基、アルコキシカルボニル基または置換 されていてもよいアルキル、アルケニル、アルコキシ、アルキルチオ、アルキル スルフィニル、アルキルスルホニル、アルキルスルホニルオキシ、アルキルスル 15 ホニルアミノ、アリールオキシ、シクロアルキル、カルバモイル、スルファモイ ル、アシルアミノ、オキサロ、アルコキシオキサリル、アルコキシオキサリルア ミノ、窒素原子を介して結合する含窒素複素環式カルボニル、アリールもしくは 複素環式基を; R<sup>3t</sup>、R<sup>3t</sup>、R<sup>3t</sup>、 R<sup>4t</sup>、R<sup>4t</sup>およびR<sup>4t</sup>は、同一または異 なって、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、アジド基、ニトロ基、カルボキシ 20 ル基、ヒドロキシル基、アシル基、アルコキシカルボニル基または置換されてい てもよいアルキル、アルケニル、アルコキシ、アルキルチオ、アルキルスルフィ ニル、アルキルスルホニル、アルキルスルホニルアミノ、アリールオキシ、シク ロアルキル、カルバモイル、スルファモイル、オキサロ、窒素原子を介して結合 する含窒素複素環式カルボニル、アリールもしくは複素環式基を;R \*FおよびR 25 4 は、一方が二トロ基であり、他方が水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、アジド 基、二トロ基、カルボキシル基、ヒドロキシル基、アシル基、アルコキシカルボ ニル基または置換されていてもよいアルキル、アルケニル、アルコキシ、アルキ ルチオ、アルキルスルフィニル、アルキルスルホニル、アルキルスルホニルアミ ・ノ、アリールオキシ、シクロアルキル、カルバモイル、スルファモイル、オキサ

ロ、窒素原子を介して結合する含窒素複素環式カルポニル、アリールもしくは複素環式基を;R ⇔は、置換されていてもよい低級アルキルもしくはシクロアルキル基を;Xは、ハロゲン原子を;Acは、アセチル基を;Msは、メシル基を示す。」

一般式 [2] の化合物は、たとえば、一般式 [16] の化合物をアルキルハライ ドあるいはアリールハライドなどのハロゲン化物と、塩基の存在下または不存在 下に反応させることにより得ることができる。この反応で使用されるハロゲン化 物としては、たとえば、ヨウ化メチル、シクロヘキシルブロミドおよびブロモベ ンゼンなどが挙げられ、その使用量は、一般式 [16] の化合物に対して1-5倍 10 モルであればよい。この反応に使用される溶媒としては、反応に悪影響を及ぼさ ない溶媒であればとくに限定されないが、たとえば、N.Nージメチルホルムアミ ドなどのアミド類;ジメチルスルホキシドなどのスルホキシド類;アセトンなど のケトン類;メタノール、エタノールなどのアルコール類;水;コリジンなどが 挙げられ、これらの溶媒は、一種または二種以上混合して使用してもよい。この 15 反応で使用される塩基としては、たとえば、ナトリウムメトキシド、ナトリウム。 エトキシドおよびカリウム tertープトキシドなどのアルカリ金属アルコキシド: 水 素化ナトリウムおよび水素化カリウムなどのアルカリ金属水素化物:炭酸カリウ ムおよび炭酸ナトリウムなどのアルカリ金属炭酸塩、水酸化ナトリウムおよび水 酸化カリウムなどの水酸化アルカリなどが挙げられる。塩基の使用量は、一般式 [16] の化合物に対して、1 – 3 倍モルであればよい。 この反応で使用される触 媒としては、たとえば、銅粉、酸化第一銅、塩化第一銅、8-ヒドロキシキノリ ン-塩化第一銅などが挙げられ、触媒の使用量は、一般式 [16] の化合物に対し て 0.01- 2 倍モルであればよい。この反応は、通常、-20-160℃で、30 分-24 時 間実施すればよい。また、この反応において、ハロゲン化物の代わりにジフェニ 25 ルヨードニウムプロミドおよびジフェニルヨードニウムクロリドを使用すれば、 R <sup>2</sup>がフェノキシである一般式 [2] の化合物を得ることができる。

また、一般式 [2] の化合物は、一般式 [16] の化合物をアルコール、トリフェニルホスフィンおよびジエチルアゾジカルボキシレートなどの存在下、光延反応を行うことにより得ることができる。この反応で使用されるアルコールとしては、

好ましくは、イソプロピルアルコールおよびシクロヘキサノールなどが挙げられる。この反応で使用されるアルコール、トリフェニルホスフィンおよびジエチルアゾジカルボキシレートの使用量は、一般式 [16] の化合物に対し、1-3倍モルであればよい。また、この反応に使用される溶媒としては、反応に悪影響を及けさない溶媒であれば特に限定されないが、たとえば、ベンゼン、トルエンおよびキシレンなどの芳香族炭化水素類;ジオキサンおよびテトラヒドロフランなどのエーテル類;クロロホルムおよび塩化メチレンなどのハロゲン化炭化水素類;N,N-ジメチルホルムアミドなどのアミド類;ジメチルスルホキシドなどのスルホキシド類などが挙げられ、これらの溶媒を一種または二種以上混合して使用してもよい。この反応は、通常、-20℃から還流下、好ましくは、-20-50℃で、30分-24時間、好ましくは、30分-4時間実施すればよい。

28

一般式 [16] の化合物は、たとえば、ジャーナル・オブ・ケミカル・ソサイア ティ・パーキン 1 (J.Chem.Soc.Perkin I) 、第 802-804 頁(1977 年)などに記載 の方法などにより製造することができる。

また、一般式 [2] の化合物は、たとえば、一般式 [17] の化合物を亜硝酸化合物と、酸の存在下または不存在下に反応させ、つぎに、得られた化合物を臭化第一銅と反応させることによって得ることができる。この反応で使用される亜硝酸化合物としては、亜硝酸ナトリウムおよび亜硝酸カリウムなどの亜硝酸アルカリ金属;並びに亜硝酸第三級ブチルなどの亜硝酸アルキルなどが挙げられる。亜硝酸化合物の使用量は、一般式 [17] の化合物に対して 0.5-5倍モルであればよい。この反応で使用される酸としては、塩酸および硫酸などが挙げられ、その使用量は、一般式 [17] の化合物に対して 1-50倍モルであればよい。この反応で使用される溶媒としては、反応に悪影響を及ぼさない溶媒であればとくに限定されないが、たとえば、水、酢酸、テトラヒドロフラン、ジオキサンおよびアセトコトリルなどが挙げられ、これらの溶媒は一種または二種以上混合して使用してもよい。この反応は、-20-50℃で、30分-24時間実施すればよい。

つぎに、得られた化合物は、臭化ナトリウムなどのハロゲン化アルカリ金属および臭化水素酸などとの無機酸の存在下に反応させることができる。 この反応に 使用される溶媒としては、反応に悪影響を及ぼさない溶媒であればとくに限定さ れないが、たとえば、水、酢酸、テトラヒドロフランおよびジオキサンなどが挙げられ、これらの溶媒は、一種または二種以上混合して使用してもよい。この反応は、反応温度は、とくに限定されないが、たとえば、冷却下または加温下に、30分-24時間実施すればよい。

- また、一般式 [2] の化合物は、一般式 [18] の化合物を塩基の存在下または 不存在下、触媒の存在下または不存在下にアルコール類、フェノール類またはチ オフェノール類などと反応させることにより得ることができる。 この反応に使用 される溶媒としては、反応に悪影響を及ぼさない溶媒であればとくに限定されな いが、たとえば、N,Nージメチルホルムアミドなどのアミド類;ジメチルスルホ 10 キシドなどのスルホキシド類;アセトンなどのケトン類;メタノールおよびエタ ノールなどのアルコール類;コリジンなどが挙げられ、これらの溶媒は、一種ま たは二種以上混合して使用してもよい。 この反応に使用される塩基としては、た とえば、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシドおよびカリウム tenープト キシドなどのアルカリ金属アルコキシド;水素化ナトリウスおよび水素化カリウ 15 ムなどのアルカリ金属水素化物;炭酸カリウムおよび炭酸ナトリウムなどのアル カリ金属炭酸塩、水酸化ナトリウムおよび水酸化カリウムなどの水酸化アルカリ などが挙げられ、その使用量は、一般式 [18] の化合物に対して1-3倍モルで あればよい。この反応に使用されるアルコール類、フェノール類およびチオフェ ノール類としては、たとえば、2.4 - ジフルオロフェノール、2.4 - ジフルオロ 20 チオフェノールおよびエタノールなどが挙げられ、その使用量は、一般式 [18] に対して1-5倍モルであればよい。この反応に使用される触媒としては、銅粉、 酸化第一銅、塩化第一銅および8-ヒドロキシキノリン-塩化第一銅などが挙げ られ、触媒の使用量は、一般式 [18] の化合物に対して 0.01-2倍モルであれば よい。この反応は、通常、-20−160℃で、30 分−24 時間実施すればよい。
  - 5 一般式 [18] の化合物は、たとえば、ザ・ジャーナル・オブ・オーガニック・ケミストリー (J.Org.Chem.) 、第 44 巻、第 11 号、第 1784-1787 頁(1979 年)などに記載の方法などにより製造することができる。

一般式 [17] の化合物は、一般式 [8] の化合物を還元することにより得ることができる。この反応は、通常のニトロ基のアミノ基への還元方法を使用すれば

よく、たとえば、パラジウムー炭素、ラネーニッケルまたは白金を使用する接触 還元による方法、鉄や錫を使用する方法、硫化ナトリウムー塩化アンモニウムを 使用する方法などが挙げられる。 たとえば、鉄を使用する場合、その使用量は、 一般式 [8] の化合物に対して 0.1-20 倍モルであればよく、反応促進剤として、 塩化アンモニウムなどが使用され、その使用量は、一般式 [8] の化合物に対し て、0.1-3倍モルであればよい。この反応に使用される溶媒としては、反応に悪 影響を及ぼさない溶媒であればとくに限定されないが、たとえば、メタノールお よびエタノールなどのアルコール類;ジオキサンおよびテトラヒドロフランなど のエーテル類;水;酢酸およびアセトニトリルなどが挙げられ、これらの溶媒は、 一種または二種以上混合して使用してもよい。この反応は、通常、-20-160℃で、 30 分-24 時間実施すればよい。

一般式 [8] の化合物は、たとえば、一般式 [7] の化合物をアルコール類、 フェノール類またはチオフェノール類と塩基の存在下あるいは不存在下、触媒の 存在下または不存在下に反応させることにより得ることができる。この反応に使 15 用される溶媒としては、反応に悪影響を及ぼさない溶媒であればとくに限定され ないが、たとえば、N.Nージメチルホルムアミドなどのアミド類;ジメチルスルー ホキシドなどのスルホキシド類;アセトンなどのケトン類;メタノールおよびエ タノールなどのアルコール類;コリジンなどが挙げられ、これらの溶媒は、一種 または二種以上混合して使用してもよい。この反応に使用される塩基としては、 20 たとえば、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシドおよびカリウム tenーブ トキシドなどのアルカリ金属アルコキシド;水素化ナトリウムおよび水素化カリ ウムなどのアルカリ金属水素化物、炭酸カリウムおよび炭酸ナトリウムなどのア ルカリ金属炭酸塩;水酸化ナトリウムおよび水酸化カリウムなどの水酸化アルカ リなどが挙げられる。塩基の使用量は、一般式 [7] の化合物に対して1-3倍 25 モルであればよい。この反応に使用されるアルコール類、フェノール類およびチ オフェノール類としては、たとえば、2,4 -ジフルオロフェノール、2,4 -ジフ ルオロチオフェノールおよびエタノールなどが挙げられ、その使用量は、一般式 [7] の化合物に対して1-5倍モルであればよい。この反応に使用される触媒 としては、銅粉、酸化第一銅、塩化第一銅、8-ヒドロキシキノリン-塩化第-

. . .

銅などが挙げられ、触媒の使用量は、一般式 [7] の化合物に対して 0.01-2 倍 モルであればよい。 この反応は、通常、-20-160℃で、30 分-24 時間実施すればよい。

一般式 [7] の化合物は、たとえば、ケミカル・ファーマシューティカル・ブ 5 ルチン (Chem.Pharm.Bull) 、第 40 巻、第 9 号、第 2399-2409 頁 (1992 年) など に記載の方法などにより製造することができる。

一般式 [17] の化合物は、一般式 [11] の化合物を酸の存在下に脱アセチル化 反応に付すことにより得ることができる。 この反応に使用される溶媒としては、 たとえば、水および水ー有機溶媒 (たとえば、メタノール、エタノール、ジオキ サンおよびテトラヒドロフランなどが挙げられる) の混合溶媒などが挙げられる。 この反応に使用される酸としては、塩酸および硫酸などの鉱酸;pートルエンスル ホン酸などの有機酸が挙げられる。酸の使用量は、一般式 [11] の化合物に対して 0.1-50 倍モルであればよい。この反応は、通常、 0-150℃で、30 分-24 時間 実施すればよい。

15 一般式 [10] の化合物は、一般式 [9] の化合物を、塩基の存在下または不存在下にアセチル化反応に付すことにより得ることができる。この反応に使用されるアセチル化剤としては、無水酢酸およびアセチルクロリドなどが挙げられる。アセチル化剤の使用量は、一般式 [9] の化合物に対して、1-5倍モルであればよい。この反応に使用される溶媒としては、反応に悪影響を及ぼさない溶媒であればとくに限定されないが、たとえば、塩化メチレン、クロロホルムなどのハロゲン化炭化水素類; N.N-ジメチルホルムアミドおよびN.N-ジメチルアセタミドなどのアミド類; メタノールおよびエタノールなどのアルコール類; ジオキサンおよびテトラヒドロフランなどのエーテル類; 酢酸エチルなどのエステル類; アセトニトリルなどのニトリル類などが挙げられ、これらの溶媒は、一種および二種以上混合して使用してもよい。この反応に使用される塩基としては、たとえば、ジメチルアミノビリジン、トリエチルアミンおよびビリジンなどの有機アミン類; 炭酸カリウムおよび炭酸ナトリウムなどのアルカリ金属炭酸塩などが挙げられる。塩基の使用量は、一般式 [9] の化合物に対して、1-3倍モルであればよい。

- 一般式 [11] の化合物は、一般式 [10] の化合物をアリールトリプチルチンまたはアリールホウ酸とカップリング反応を行なうことにより得ることができる。この反応は、一般式 [1a] の化合物の製造と同様な条件で実施し、通常、40−160℃で、30 分−24 時間実施すればよい。
- 5 一般式 [17] の化合物は、一般式 [12] の化合物を溶媒の存在下または不存在下、酸存在下に脱メシル化反応に付すことにより得ることができる。この反応に使用される酸としては、メタンスルホン酸およびポリリン酸などが挙げられる。酸の使用量は、一般式 [12] の化合物に対して、1-100 倍モルであればよい。この反応に使用される溶媒としては、ベンゼンおよびトルエンなどの芳香族炭化水素類;塩化メチレンおよびジクロロエタンなどのハロゲン化炭化水素などが挙げられる。この反応は、通常、0-150℃で、30 分-24 時間実施すればよい。
  - 一般式 [12] の化合物は、たとえば、ケミカル・ファーマシューティカル・ブルチン (Chem.Pharm.Bull)、第 40 巻、第 9 号、第 2399-2409 頁(1992 年)などに記載の方法などにより製造することができる。
- 15 一般式 [17] の化合物は、一般式 [15] の化合物を酸の存在下に脱アセチル化 反応に付すことにより得ることができる。この反応に使用される溶媒としては、 たとえば、水および水ー有機溶媒 (たとえば、メタノール、エタノール、ジオキ サンおよびテトラヒドロフランなどが挙げられる) の混合溶媒などが挙げられる。 この反応に使用される酸触媒としては、塩酸および硫酸などの鉱酸:pートルエン スルホン酸などの有機酸が挙げられる。酸触媒の使用量は、一般式 [15] の化合物に対して 0.1-50 倍モルであればよい。この反応は、通常、 0-150℃で、30 分-24 時間実施すればよい。
- 一般式 [15] の化合物は、一般式 [14] の化合物を溶媒の存在下または不存在下に通常のニトロ化に付すことにより得ることができる。この反応に使用されるニトロ化剤としては、濃硝酸、硝酸および無水酢酸の混酸;硝酸および硫酸の混酸とが挙げられる。ニトロ化剤の使用量は、一般式 [14] の化合物に対して 1 -5倍モルであればよい。この反応に使用される溶媒としては、たとえば、酢酸などが使用され、通常、0-150℃で、10分-24時間実施すればよい。
  - 一般式 [14] の化合物は、一般式 [13] の化合物を塩基の存在下または不存在

下にアセチル化に付すことにより得ることができる。この反応に使用されるアセチル化剤としては、無水酢酸およびアセチルクロリドなどが挙げられる。アセチル化剤の使用量は、一般式 [13] の化合物に対して1-5倍モルであればよい。この反応に使用される塩基としては、たとえば、トリエチルアミンおよびピリジンなどの有機アミン類;炭酸カリウムおよび炭酸ナトリウムなどのアルカリ金属炭酸塩などが挙げられる。塩基の使用量は、一般式 [13] の化合物に対して1-3倍モルであればよい。この反応に使用される溶媒としては、反応に悪影響を及ぼさない溶媒であればとくに限定されないが、たとえば、塩化メチレンおよびクロロホルムなどのハロゲン化炭化水素類;N,N-ジメチルホルムアミドおよびN.N-ジメチルアセタミドなどのアミド類;メタノールおよびエタノールなどのアルコール類;ジオキサンおよびテトラヒドロフランなどのエーテル類;酢酸エチルなどのエステル類;アセトニトリルなどのニトリル類などが挙げられ、これらの溶媒は、一種または二種以上混合して使用してもよい。この反応は、通常、-20-160℃で、10分-24時間実施すればよい。

15 一般式 [13] の化合物は、たどえば、特開平 2 - 268 号に記載の方法などにより 製造することができる。

一般式 [2] および [7] - [18] の化合物の塩としては、一般式 [1] の化合物で説明したと同様の塩が挙げられる。

一般式 [2] および [7] - [18] の化合物またはそれらの塩において、異性 20 体 (たとえば、光学異性体、幾何異性体および互変異性体など) が存在する場合、本発明は、それらすべての異性体を包含し、また、すべての結晶形および水和物におよぶものである。

一般式 [2] および [7] - [18] の化合物またはそれらの塩において、アミノ基、ヒドロキシル基またはカルボキシル基を有する化合物は、予め、これらの 基を通常の保護基で保護しておき、反応後、必要に応じて自体公知の方法でこれ らの保護基を脱離することもできる。

このようにして得られた一般式 [2] および [7] - [18] の化合物またはそれらの塩は、たとえば、過安息香酸、二酸化マンガンまたは重クロム酸などを使用した酸化反応、接触還元、水素化リチウムアルミニウムなどの水素化物による

還元および鉄などの金属を使用した還元反応、ウォルフ(Wolff)転移などの転移反応、アルキル化、アシル化、アミド化、スルホニル化、環化、ニトリルのアミジンへの変換などの置換反応、四臭化炭素、オキシ塩化リン、三塩化リン、五塩化リンまたは塩化チオニルなどを使用したハロゲン化反応、脱水反応または酸加水分解、アルカリ加水分解などの加水分解反応などの自体公知の反応に付すことによって、または、それらを適宜組み合わせることによって、他の一般式[2]および[7] - [18] の化合物またはその塩に誘導することができる。また、抽出、晶出およびカラムクロマトグラフィーなどの常法にしたがって単離精製することができる。

10 本発明化合物を医薬として使用する場合、通常知られている方法で製剤化すればよく、通常製剤化に使用される賦形剤、担体および希釈剤などの製剤補助剤を適宜混合してもよく、これらは、常法にしたがって、錠剤、カプセル剤、散剤、シロップ、顆粒剤、丸剤、懸濁剤、乳剤、液剤、粉体製剤、坐剤、軟膏剤または注射剤などの形態で経口または非経口で投与することができる。また、投与方法、投与量および投与回数は、患者の年齢、体重および症状に応じて適宜選択することができ、通常成人に対しては、1日当たり、約0.05-1000mg/kg程度で、経口または非経口的投与(たとえば、注射、点滴または直腸部位への投与など)により、これを1回または数回に分割して投与すればよい。

つぎに、本発明における化合物の薬理作用を説明する。

20 試験例1 COX-1および2の活性抑制率の測定

COX-1としてヒツジ精嚢腺ミクロソーム(エドマンテクノロジー社製)、COX-2としてヒツジ胎盤由来 COX-2精製品(カイマンケミカル社製)を使用する。これらによるアラキドン酸から PGE への転換率を酵素活性とする。

COX-1活性の測定条件は、プロカシーニ (Procaccini) らの方法 [バイオケミカ ル・ファーマコロジー (Biochem.Pharmacol.) 、第 26 巻、第 1051-1057 頁 (1977年)] に準じて行なう。すなわち、最終濃度 100 μ g/ml のヒツジ精嚢腺ミクロソーム、5 mM エピネフリン、5 mM グルタチオンを含む 50mM トリス緩衝液 (pH8.0) 0.5ml に、ジメチルスルホキシドに溶解させた被験化合物 (最終濃度 1 または 100μ g/ml) を加えた後、37℃で、2 分間前処置を行なう。0.04 μ Ci[1-14 C]アラキド

ン酸 (アマシャム社製) を含む 10mmol アラキドン酸を添加し (最終濃度 20 μ M)、 37℃で、4分間反応させる。

COX-2 活性の測定条件は、ミチェル (Mitchell) らの方法 [プロシーディングズ・ オブ・ザ・ナショナル・アカデミー・オブ・サイエンシーズ・ジ・ユナイテッド・ 5 ステーズ・オブ・アメリカ (Proc.Natl.Acad.Sci.USA) 、第 90 巻、第 11693-11697 頁 (1993年)] に準じて行なう。すなわち、最終濃度 5 μ g/ml (10 単位/ml) のヒ ツジ胎盤由来 COX-2 精製品、5 mM エピネフリン、5 mM グルタチオン、1 μ M ヘマチンを含む 50mM トリス緩衝液(pH8.0)0.5ml に、ジメチルスルホキシドに 溶解させた被験化合物 (最終濃度1または 100 µ g/ml) を加えた後、37℃で、2 10 分間前処置を行なう。0.04 µ Ci[1-1 C]アラキドン酸 (アマシャム社製) を含む 3.3nmol アラキドン酸を添加し(最終濃度 6.6 μ M)、37℃で、4 分間反応させる。 COX 活性の測定は、柳と小松の方法 [バイオケミカル・ファーマコロジー (Biochem.Pharmacol.)、第 25 巻、第 937-941 頁(1976 年)] に準じて行なう。 すなわち、反応液に nーヘキサン/酢酸エチル(2:1)の混合液 2 ml を加え、 15 反応を停止させ、遠心分離によりアラキドン酸を有機層に抽出する。同様の抽出 操作を2回繰り返した後、水層にエタノール1 ml を加え、撹拌した後、遠心によっ て得られた上清全量を液体シンチレーションカウンター用バイアルに移し、PGE、 分画とする。回収した有機層をアラキドン酸分画とし、その1 mlを液体シンチレー ションカウンター用バイアルに分取する。それぞれの分画の放射活性を液体シン 20 チレーションカウンターで測定し、全放射活性のうち PGE,分画の放射活性の割合 を算出する。これを PGE, 転換率とし、最終濃度 1 % のジメチルスルホキシドのみ を含むコントロールに対する被験化合物による変換率の低下を、COX 活性抑制率 で表わす。その結果を表1に示す。

表1

実施例 No. COX-1 抑制率 COX-2 抑制率

6 - +

25

7 - +4

	9	•	+++
	10(1)	-	+++
	10(3)	-	+++
	10(6)	•	++
5	10(7)	-	++
	10(9)	•	++
	10(13)	-	+++
	10(14)	•	+++
	10(15)	-	+++
10	10(18)	-	+++
	10(20)	•	+++
	10(22)	•	,+++
	11	-	++
	12(4)	-	+++
15	13	•	. ++
	22	•	+++
	25	-	++
	26	•	+++
	27	•	++
20	29	-	+++
	31	•	+++
	34	.*	+++*
	35(1)	.*	+++*
	35(3)	_*	+++
25	35(6)	_*	+++1
	36	-	+
	37(1)	•	+++
	37(3)	•	+++
	37(5)	-	++
	= - 3= /		

	37(6)	•	++
	37(7)	•	+++
	37(8)	-	+++
	37(11)	-	+++
5	37(12)	-	+++
	37(13)	-	++
	37(17)	-	++
	37(19)	-	+++
	37(21)	•	++
10	41	.*	+++*
	42	-	+++
	44	•	++
	46(2)	•	+++
	46(4)	-	+++
15 }	46(7)	.*	*** 3
	46(8)	- ·	+++
	46(11)	-	++
	46(20)	.*	+++*
	46(22)	•	++
20	46(23)	-	++
	52	-	+++
	61	.*	++*
	62	•	+++
	64	•	+++
25	70	-	++
	78	-	++

各化合物の阻害率を、- (阻害率 0-25%未満),+ (阻害率 25-50%未満).++ (阻害率 50-75%未満).+++ (阻害率 75-100%)で示す。なお、\*印は、最終濃度 1  $\mu$ 

g/mlでの結果を示す。

試験例2 アジュバント関節炎抑制作用

アジュバント関節炎抑制作用は、アルツナイミッテル・フォルシュング (Arzneimittel-Forschung)、第 42(II)巻、第 7 号、935-944 頁に記載の方法に準じて s 試験した。

ウィスターールイス系雄性ラット(体重 190-230g)を1群5匹使用し、アジュバントとして流動パラフィンに結核菌(Mycobacterium tuberculosis)の乾燥死菌を6 mg/ml の割合で懸濁させたものを使用し、尾根部皮内に 0.1ml 注射した。アジュバント処理後 14 日目に両後肢腫脹容積により群分けし(Day14)、1日1回連続4日間、被験化合物を 0.5%(W/V)メチルセルロース水溶液に懸濁させたものを1 ml/100g 体重の割合で経口投与した。最終投与の翌日(Day18)に両後肢腫脹容積を測定し、下記の式により抑制率を求めた。

抑制率 (%) = (1 - (投与群の Day18 の浮腫率/投与群の Day14 の浮腫率) / (対照群の Day18 の浮腫率/対照群の Day14 の浮腫率) )×100

15 結果を表2に示す。

表 2 アジュバント関節炎抑制作用(用量 10mg/kg)

	実施例 No.	抑制率(%)	
20	1	30	
	7	41	
	8(2)	39	
	8(3)	37	
	8(4)	45*	
25	9	25	
	10(11)	22	
	10(13)	27	
	10(14)	38	
	. 10(22)	46	

	34	35		
	35(1)	39		
	35(2)	62*		
	35(3)	38		
5	35(4)	57		
	35(5)	52.*		
	35(7)	57		
	36	44		
	37(3)	34		
10	37(6)	42		
	37(8)	48		
	37(9)	46		
	37(10)	56		
	37(11)	47	.)	:
15	37(19)	22		
	46(2)	30		
	46(19)	25		
	88	50		

20 \* は、用量 1 mg/kg で測定した。

## 試験例3 潰瘍誘発作用

1群7-8匹のウィスター系雄性ラット(体重 180-230g)を使用し、24 時間 絶食 (水は自由に摂取させる) 後、0.5%(W/V)メチルセルロース水溶液に懸濁させ た被験化合物を 1 ml/100g 体重の割合で経口投与した。絶食絶水下に 24 時間放置 25 した後、頚椎脱臼により致死させ、胃を摘出し、1%(V/V)ホルマリン溶液で 30 分間固定した。この胃を大弯にそって切り開き、実体顕微鏡下で胃粘膜上に発生 した潰瘍を観察し、潰瘍の発現率を算出した。

その結果を表るに示す。

	表3 7	貴傷誘発作用	
	実施例 No.	用量(mg/kg)	潰瘍発現率
5	7	100	0/7
	9	100	0/7
	コントロール	•	0 / 8
	インドメタシ	ン 10	8 / 8

## 発明を実施するための最良の方法

つぎに、本発明化合物の製剤例を具体的に例を挙げて説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

#### 製剤例1

10

以下の成分を使用して硬ゼラチンカプセルを調製する。

2 - (2,4 - ジフルオロフェノキシ) - 4 '- メチルスルホニルー 15 4-ニトロー1.1'-ビフェニル 50mg 114.5mg 乳糖 20mg コーンスターチ ヒドロキシプロピルセルロース 2mg 1.5mg 軽質無水ケイ酸 20 カルボキシメチルセルロースカルシウム 10mg 2mg ステアリン酸マグネシウム

計 200mg

25 以上を1カプセル分の材料として常法により硬カプセルに充填する。

#### 製剤例 2

以下の成分を使用して錠剤を調製する。

2-(2,4-i) 2-(2

•	v 96/26921	41	PCT/JP96/00499
	乳糖		49mg
	徴結晶セルロース		36mg
	ヒドロキシプロピ	ルセルロース	Img
	カルボキシメチル・	セルロースカルシウム	6.6mg
5	ステアリン酸マグ	ネシウム	1.2mg
	タルク		1.2mg
	 計		120mg
	以上を1錠分の材料	として常法により錠剤とする。	
10	製剤例3		
		して錠剤を調製する。	
	2- (2,4-ジュ	フルオロフェノキシ)-4 '-メチル	スルフィニルー
	4-=10-1.	1 'ーピフェニル	50mg
	乳糖		74mg
15	微結晶セルロース	•	55mg
	ヒドロキシブロヒ	<b>ジルセルロース</b>	2mg
	カルボキシメチル	レセルロースカルシウム	15mg
	ステアリン酸マダ	<b>プネシウム</b>	2mg
	タルク		2mg
20			
	at		200mg

以上を1錠分の材料として常法により錠剤とする。

# 製剤例4

以下の成分を使用して錠剤を調製する。

25 2- (2,4-ジフルオロフェノキシ) - 4 '-メチルスルフィニルー 4-ニトロー1.1'-ビフェニル 100mg 乳糖 49mg 微結晶セルロース 55mg ヒドロキシプロビルセルロース 2mg

カルボキシメチルセルロースカルシウム	15mg
ステアリン酸マグネシウム	2mg
タルク	2mg

225mg

以上を1錠分の材料として常法により錠剤とする。

#### 製剤例5

以下の成分を使用して錠剤を調製する。

2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルスルフィニルー

10 4-ニトロー1,1'-ピフェニル

200mg

微結晶セルロース

計

100mg

グリコール酸ナトリウムデンプン

30mg

ステアリン酸マグネシウム

3mg

計

333mg

以上を1錠分の材料として常法により錠剤とする。

つぎに、本発明化合物の製造法を具体的に参考例および実施例を挙げて説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。なお、溶離液における混合比は、すべて用量比であり、シリカゲルカラムクロマトグラフィーにおける担体は、シリカゲル 60、70-230 メッシュ [silica gel 60、70-230 mesh (メルク社製)]を使用した。融点の後の括弧内に記載の溶媒は、融点を測定した結晶の再結晶溶媒を示す。また、以下に使用される略号は、つぎの意味を有する。

d<sub>6</sub>-DMSO:重ジメチルスルホキシド

Me:メチル基

25 日:エチル基

Ph:フェニル基

### 実施例1

窒素雰囲気下に 1 ープロモー 2 ー (2,4 ージフルオロフェノキシ) ー 4 ーニトロベンゼン 0.65g、4 ーメチルチオフェニルトリブチルチン 0.98g およびテトラキス

(トリフェニルホスフィン) パラジウム(0)0.07g をトルエン 13ml に加え、4時間加熱還流させる。不溶物を遮去した後、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=20:1] で精製すれば、黄色結晶の2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルチオー4-5 ニトロー1,1'-ビフェニル 0.26g を得る。

43

融点:91-92℃ [エタノール]

NMR(CDCl<sub>3</sub>): δ 值 2.50(3H,s),6.8-8.1(10H,m)

実施例2

実施例1と同様にして以下の化合物を得る。

10 No.2(1)

2- (2.4-ジフルオロフェノキシ) - 4`-メチルチオ-1.1`-ビフェニル-5-カルボン酸メチル

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1730,1505

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.50(3H,s),3.90(3H,s),6.7-8.2(10H,m)

15 No.2(2)

2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルチオー1,1'-ピフェニルー4-カルボン酸メチル

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1720,1505

NMR(CDCl<sub>1</sub>) & 值:2.50(3H,s),3.89(3H,s),6.8-8.0(10H,m)

20 実施例3

窒素雰囲気下に1-プロモ-2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4-ニトロベンゼン4.00g、4-メチルチオフェニルホウ酸2.44g、2 M炭酸ナトリウム水溶液12.1ml およびテトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)0.42g をトルエン80ml およびエタノール12ml の混合溶媒に加え、4 時間加熱還流させる。

25 不溶物を濾去した後、濾液を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=20:1] で精製すれば、黄色結晶の2ー(2.4-ジフルオロフェノキシ) -4'-メチルチオー4-ニトロー1.1'-ビフェニル4.08g を得る。

融点:91-92℃ [エタノール]

NMR(CDCl<sub>3</sub>): δ值 2.50(3H,s),6.8-8.1(10H,m)

実施例4

実施例3と同様にして表1a-cの化合物を得る。

5

表 1 a 
$$R^{2} \bigcirc R^{3}$$
 
$$R^{4}$$

\*/II					
実施例No.	R <sup>1</sup>	n	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>2</sup>
4(1)	СН3	0	NO <sub>2</sub>	н	-o-⟨H⟩
4(2)	CH <sub>3</sub>	0	OCH <sub>3</sub>	н	- <i>o</i> -⊚
4(3)	СН3	0	сосн	Н	- O
4(4)	CH <sub>3</sub>	0	CN	н	-0-O-F
4(5)	CH <sub>3</sub>	0	NHCOCH <sub>3</sub>	<b>H</b>	-o-(H)
4(6)	СН3	0	н	NO <sub>2</sub>	-o-(H)
4(7)	СН3	0	NO <sub>2</sub>	Н	-co-©

表16

R1/5(0),

実施例No	. R <sup>1</sup>	n	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>2</sup>
4(8)	СН3	0	соосн	Н	F. -0-0-F
4(9)	CH <sub>3</sub>	0	NO <sub>2</sub>	н	- CH₂(○)
4(10)	СН3	0	NO <sub>2</sub>	н	-OCH3
4(11)	CH <sub>3</sub>	0	NO <sub>2</sub>	н	<b>-</b> ⊘- <i>F</i>
4 (12)	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	0	NO <sub>2</sub>	Н	-0-O-F
4 (13)	СН3	o	н	NO <sub>2</sub>	_
4 (14)	CH <sub>3</sub>	0	н	CF <sub>3</sub>	-0-O-F

表1 c 
$$R^2$$
  $R^3$   $R^4$ 

実施例No.	R <sup>1</sup>	n	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>2</sup>
4(15)	СН₃		F	Н	-0-©
4 (16)	СНз	0	н	соснз	-0-O-F
4 (17)	СН3	0	CF <sub>3</sub>	. н	-0-O-F
4 (18)	СН3	0	н	СН3	-0-O-F
4 (19)	СНЗ	0	н	осн <sub>з</sub>	- <del>0-</del> <del>0-</del> F
4 (20)	СНз	0	н	СНО	F -0-©-F
4 (21)	СН3	0	н	CN	F -0-⊘-F

表1a-cの化合物の物性を以下に示す。

No.4(1)

融点:81-82℃ [エタノール]

5 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:1.1-2.0(10H,m),2.50(3H,s),4.1-4.7(1H,m),7.1-8.0(7H,m)

No.4(2)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1585.1485,1165

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:2.51(3H,s).3.76(3H,s).6.5-7.6(12H,m)

No.4(3)

10 融点:90-91℃ [エタノール]

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:2.50(3H,s),2.55(3H,s),6.7-7.9(10H,m)

No.4(4)

融点:96-97℃ [エタノール]

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.49(3H,s),6.8-7.6(10H,m)

5 No.4(5)

融点:131-133℃ [イソプロピルエーテル]

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值 :1.3-2.1(10H,m),2.20(3H,s),2.60(3H,s),4.2-4.5(1H,m),6.8-

7.7(8H,m)

No.4(6)

10 融点:76-78℃ [イソプロピルエーテル]

No.4(7)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1670,1520,1345

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.45(3H,s),7.0-8.6(12H,m)

15 No.4(8)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1720,1505,1460,1290

No.4(9)

融点:102-104℃ [エタノール]

20 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:2.60(3H,s),4.10(2H,s),6.9-8.3(12H,m)

No.4(10)

融点:108-110℃ [エタノール]

No.4(11)

25 融点:88-89℃ [エタノール]

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.46(3H,s),6.8-8.4(11H,m)

No.4(12)

融点:69-70℃ [エタノール]

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:1.35(3H.t.J=7.5Hz).2.93(2H,q.J=7.5Hz),6.8-8.1(10H,m)

48

No.4(13)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1520,1505,1345

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.52(3H,s),6.7-8.4(10H,m)

No.4(14)

5 IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1505,1335

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.52(3H,s),6.9-7.7(10H,m)

No.4(15)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1590,1485

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.47(3H,s),6.8-7.8(12H,m)

10 No.4(16)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1680,1505

No.4(17)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1510,1330

15 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.52(3H,s),6.8-7.7(10H,m)

No.4(18)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1505,1250

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:2.34(3H,s),2.45(3H,s),6.6-7.7(10H,m)

No.4(19)

20 IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1505,1480,1205

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:2.53(3H,s).3.84(3H,s),6.6-7.7(10H,m)

No.4(20)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1695,1505

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值:2.50(3H,s),6.7-8.2(10H,m),10.00(1H,s)

25 No.4(21)

融点:94-95℃ [エタノール]

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.49(3H.s).6.8-7.8(10H,m)

実施例5

· (1)窒素雰囲気下に2ープロモー5ーニトロベンズアルデヒド 2.10g および4ーメ

チルチオフェニルホウ酸 1.50g、2 M炭酸ナトリウム水溶液 9.1ml およびテトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)0.32g をトルエン 50ml およびエタノール 10ml の混合溶媒に加え、2 時間加熱還流させる。不溶物を濾去した後、濾液を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に 溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=5:1] で精製すれば、黄色結晶の2 ーホルミルー4 ーメチルチオー4ーニトロー1,1'ービフェニル 2.00g を得る。

融点:93-95℃ [エタノール]

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:2.52(3H,s),7.9-8.9(7H,m),10.1(1H,s)

10 (2)ベンジルトリフェニルホスホニウムプロミド 0.87g をメタノール 10ml に溶解させ、室温で 28%(W/W)ナトリウムメトキシドメタノール溶液 0.35g および 2 ーホルミルー 4'ーメチルチオー4ーニトロー1,1'ービフェニル 0.50g を加え、同温度で2時間撹拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、1 N塩酸で pH5.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液; ヘキサン:酢酸エチル=5:1]で精製すれば、緑黄色油状物の 4'ーメチルチオー4ーニトロー2ースチリルー1.1'ービフェニル 0.60g を得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1515.1345

20 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.60(3H,s),6.4-8.7(14H,m)

実施例6

窒素雰囲気下に1-プロモ-2-(2,4-ジフルオロフェニルチオ)-4-ニトロベンゼン 0.90g、<math>4-メチルスルホニルフェニルトリブチルチン 1.39g およびテトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム(0)0.09g をキシレン 18ml に加え、5時間加熱還流させる。不溶物を濾去した後、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液; ヘキサン:酢酸エチル=2:1] で精製すれば、無色結晶の2-(2,4-ジフルオロフェニルチオ)-4'-メチルスルホニル-<math>4-ニトロー1,1'-ビフェニル 0.27g を得る。

融点:146−147℃ [エタノールーアセトニトリル混合溶媒]

NMR(d<sub>c</sub>-DMSO): δ值 3.31(3H,s),7.1-8.3(10H,m)

#### 実施例7

2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルチオ-4-ニトロー1、1'-ビフェニル 0.70g を塩化メチレン 14ml に溶解させ、0-5℃でm-クロロ過安息 香酸 0.29g を加え、同温度で2時間撹拌する。反応混合物を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、チオ硫酸ナトリウム水溶液および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をエタノールで再結晶すれば、無色結晶の2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルスルフィニルー4-ニトロー1、1'-ビフェニル 0.51g を得る。

10 融点:137-138℃ [エタノール]

表 2

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:2.81(3H,s),7.1-8.2(10H,m)

#### 実施例8

実施例7と同様にして表2の化合物を得る。

		R1/5			
実施例No.	R <sup>1</sup>	n	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>2</sup>
8(1)	СНз	1	COCH 3	Н	-o-O-F
8(2)	СНз	1	н	NO <sub>2</sub>	-0-O-F
8(3)	снэ	1	н	CF <sub>3</sub>	- <del></del>
8(4)	CH <sub>3</sub>	1	н	CN	-o-O-F

15 表2の化合物の物性を以下に示す。

No.8(1)

融点:125-126℃ [エタノール]

NMR(d<sub>s</sub>-DMSO) δ 值:2.57(3H,s),2.80(3H,s),7.0-8.1(10H,m)

No.8(2)

5 融点:165-166℃ [エタノール]

NMR( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  值:2.82(3H,s),6.9-8.4(10H,m)

No.8(3)

融点:79-81℃ [ヘキサン-エチルエーテル混合溶媒]

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.78(3H,s),6.7-7.8(10H,m)

10 No.8(4)

融点:109-110℃ [ヘキサンーイソプロピルエーテル混合溶媒]

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.78(3H,s),6.7-7.8(10H,m)

実施例9

2- (2,4-ジフルオロフェノキシ) -4'-メチルチオ-4-ニトロ-1,1'15 ビフェニル 0.70g を塩化メチレン 14ml に溶解させ、0-5℃でm-クロロ過安息
香酸 0.65g を加え、室温で 2 時間撹拌する。反応混合物を飽和炭酸水素ナトリウム
水溶液、チオ硫酸ナトリウム水溶液および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた結晶をアセトニトリルおよびエタノールの混合溶媒で再結晶すれば、無色結晶の2-(2,4-ジフル
20 オロフェノキシ) -4'-メチルスルホニル-4-ニトロ-1,1'-ビフェニル
0.62g を得る。

融点:181-182℃ [エタノールーアセトニトリル混合溶媒]

NMR( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  值:3.30(3H.s),7.0-8.2(10H.m)

実施例 10

25 実施例9と同様にして表3a-cの化合物を得る。

表3a

$$R^{2} \bigcirc R^{3}$$

$$R^{4}$$

$$R^{1} \bigcirc (0)_{n}$$

		•			
実施例No.	R1	n	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>2</sup>
10(1)	СН₃	2	NO <sub>2</sub>	н	-o-⟨H⟩
10(2)	СН3	2	OCH <sub>3</sub>	н	- <i>o-</i> ©
10(3)	СН3	2	сосн	Н	-O- <b>⊘</b> -F
10(4)	СН3	<b>2</b>	CN	н	F -0-⊙-F
10(5)	СНз	2	NHCOCH3	н	-0-(H)
10(6)	CH <sub>3</sub>	2	н	NO <sub>2</sub>	-o-⟨H⟩
10(7)	CH <sub>3</sub>	2	NO <sub>2</sub>	Н	-co-©

表3b

$$R^{2} \bigcirc R^{3}$$

$$R^{4}$$

$$R^{1} \bigcirc O_{n}$$

			(0)0		
実施例No.	R <sup>1</sup>	n	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>2</sup>
10(8)	CH <sub>3</sub>	2	соосн	Н	F -0-⊙-F
10(9)	СН3	2	NO <sub>2</sub>	н	- CH <sub>2</sub> (⊙)
10(10)	CH <sub>3</sub>	2	NO <sub>2</sub>	н	-OCH3
10(11)	CH <sub>3</sub>	2	NO <sub>2</sub>	н	<b>⊘</b> -F
10(12)	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	2	NO <sub>2</sub>	н	-0-\(\odot\)-F
10(13)	СНз	2	н	NO <sub>2</sub>	-0- <b>⊘</b> -F
10(14)	CH <sub>3</sub>	2	Н	CF <sub>3</sub>	-0- <b>⊘</b> -F

表3 c

		R <sup>1/3</sup> (0) <sub>n</sub>				
実施例No.	R <sup>1</sup>	n	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>2</sup>	
10(15)	СНз	2	F	н	- <i>o-</i> ©	
10(16)	СНз	2	н	сосн	- O-O-F	
10(17)	СН3	2	CF <sub>3</sub>	н	- <del> </del>   <del> </del>	
10(18)	СН₃	2	н	СН3	- 0- O-F	
10(19)	СНз	2	н	осн <sub>з</sub>	- <del>0-</del> <del>0-</del> <del>-</del> <del>0</del> <del>-</del> <del>-</del> <del>0</del> <del>-</del> <del>0</del> <del>-</del> <del>-</del> <del>0</del> <del>-</del> <del>-</del> <del>0</del> <del>-</del> <del>-</del> <del>0</del> <del>-</del> <del>0</del> <del>-</del> <del>-</del> <del>-</del> <del>0</del> <del>-</del> <del>-</del> <del>-</del> <del>0</del> <del>-</del> <del>-</del> <del>-</del> <del>0</del> <del>-</del>	
10(20)	СНз	2	NO <sub>2</sub>	Н	– сн= сн-⊚	
10(21)	СН3	2	н	соосн	-0-O-F	
10(22	) CH <sub>3</sub>	2	н	CN	- 0	

表3a-cの化合物の物性を以下に示す。

No.10(1)

融点:149-149.5℃ [エタノール]

5 NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ値:1.1-2.0(10H,m),3.12(3H,s),4.2-4.7(1H,m)7.3-8.2(7H,m)

No.10(2)

融点:159-160℃ [アセトニトリル]

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:3.00(3H,s),3.76(3H,s),6.5-7.8(12H,m)

No.10(3)

融点:172-173℃ [エタノールーアセトニトリル混合溶媒]

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ 值:2.57(3H,s),3.27(3H,s),7.1-8.1(10H,m)

No.10(4)

5 融点:166-167℃ [エタノールーアセトニトリル混合溶媒]

NMR(d<sub>s</sub>-DMSO) δ值:3.28(3H,s).7.1-8.2(10H,m)

No.10(5)

融点:184-186℃ [エタノール]

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  値 :1.3-2.1(10H,m),2.20(3H,s),3.10(3H,s),4.2-4.5(1H,m),6.8-

10 8.1(8H,m)

No.10(6)

融点:145-147℃ [エタノール]

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:1.3-2.2(10H,m),3.10(3H,s),4.3-4.7(1H,m),6.9-8.4(7H,m)

No.10(7)

15 融点:170-172℃ [エタノール]

NMR( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  值:3.20(3H,s),7.5-8.6(12H,m)

No.10(8)

融点:166-167℃ [アセトニトリル]

20 No.10(9)

融点:182-184℃ [アセトニトリル]

No.10(10)

融点:199-201℃ [アセトニトリル]

25 NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:3.28(3H.s).3.95(3H.s),7.6-8.3(7H,m)

No.10(11)

融点:219-220℃ [エタノールーアセトニトリル混合溶媒]

NMR(d<sub>δ</sub>-DMSO) δ值:3.23(3H,s).7.1-8.4(11H,m)

No.10(12)

融点:125-126℃ [エタノール]

NMR( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  值:1.16(3H,t,J=7.5Hz),3.40(2H,q,J=7.5Hz),7.2-8.2(10H,m)

No.10(13)

融点:186-187℃ [エタノールーアセトニトリル混合溶媒]

5 NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:3.30(3H,s),6.9-8.4(10H,m)

No.10(14)

融点:103.5-104.5℃ [イソプロピルエーテル]

NMR(CDCl<sub>3</sub>) る値:3.10(3H,s),6.7-8.1(10H,m)

No.10(15)

10 融点:122.5-125.0℃ [アセトニトリル]

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:3.06(3H.s),6.8-8.0(12H,m)

No.10(16)

融点:153.5-154.5℃ [エタノール]

15 No.10(17)

融点:132-133℃ [エタノール]

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:3.10(3H,s),6.8-8.2(10H,m)

No.10(18)

融点:119-120℃ [イソプロピルエーテル]

20 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.38(3H,s).3.06(3H,s),6.7-8.1(10H,m)

No.10(19)

融点:128-129℃ [エタノール]

No.10(20)

25 融点:218-219℃ [アセトニトリル]

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO)  $\delta$  值:3.31(3H,s),6.9-8.7(14H,m)

No.10(21)

融点:141.5−142.0℃ [エタノール]

No.10(22)

融点:163-164℃ [エタノール]

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:3.10(3H,s),6.8-8.2(10H,m)

実施例 11

5 (1)2ーメトキシー4'ーメチルスルホニルー4ーニトロー1,1'ービフェニル5.60gを酢酸 30ml および47%臭化水素酸 30ml の混合液に溶解させ、4 時間加熱還流させる。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、有機層を分取する。得られた有機層に氷水を加え、1 N水酸化ナトリウム水溶液で pH12 に調整し、水層を分取する。得られた水層に酢酸エチルを加え、1 N塩酸で pH2.0 に調整し、水層を分取する。得られた木層に酢酸エチルを加え、1 N塩酸で pH2.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にイソブロピルエーテルを加え、濾取すれば、淡黄色固形物 2.20g を得る。得られた固形物をアセトニトリルで再結晶すれば、淡黄色結晶の2ーヒドロキシー4'ーメチルスルホニルー4ーニトロー1.1'ービフェニル 2.00g を得る。

15 融点:250℃以上[アセトニトリル]

NMR( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  值:3.28(3H,s),7.6-8.3(7H,m),11.0(1H,s)

(2)窒素雰囲気下に 60%水素化ナトリウム 0.06g をN.Nージメチルホルムアミド 5 ml に加え、次いで、室温で 2 ーヒドロキシー 4 'ーメチルスルホニルー 4 ーニトロー 1.1'ーピフェニル 0.40g を 5 分間で分割添加する。同温度で 30 分間撹拌した 60 次 反応混合物に 40℃で、シクロペンチルブロミド 0.17ml のN.Nージメチルホルムアミド 2 ml 溶液を 15 分間で滴下する。同温度で 30 分間撹拌した後、室温で 60%(W/W)水素化ナトリウム 0.05g を加える。反応混合物に 40℃で、シクロペンチルブロミド 0.17ml のN.Nージメチルホルムアミド 2 ml 溶液を 15 分間で滴下する。同温度で 1 時間撹拌した後、反応混合物を冷却し、氷水および酢酸エチルの混合 物に加え、有機層を分取する。得られた有機層を水、1 N塩酸および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。 得られた残留物にイソプロピルエーテルを加え、濾取すれば、淡黄色固形物 0.38g を得る。得られた固形物をアセトニトリルで再結晶すれば、淡黄色結晶の 2 ーシクロペンチルオキシー 4 'ーメチルスルホニルー4 ーニトロー 1.1'ーピフェニル

0.34g を得る。

融点:169−171.5℃ [アセトニトリル]

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ値:1.3-2.4(8H,m),3.29(3H.s),4.8-5.3(1H,m).7.6-8.4(7H.m)

実施例 12

表 4

5 実施例11と同様にして表4の化合物を得る。

寒施例No. 
$$R^1$$
 n  $R^3$   $R^4$   $R^2$ 
12(1)  $CH_3$  2  $NO_2$  H  $-OCH(CH_3)_2$ 
12(2)  $CH_3$  2  $NO_2$  H  $-O(CH_2)_3CH_3$ 
12(3)  $CH_3$  2  $NO_2$  H  $-OCH_2-\bigcirc$ 
12(4)  $CH_3$  2  $NO_2$  H  $-OCH_2-\bigcirc$ 
12(5)  $CH_3$  2  $NO_2$  H  $-OCH_2-\bigcirc$ 

表4の化合物の物性を以下に示す。

No.12(1)

融点:148-149℃ [エタノール]

10 NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:1.30(6H,d,J=6.0Hz),3.30(3H.s),4.5-5.3(1H,m),7.6-8.3(7H,m)
No.12(2)

融点:127-129℃ [エタノール]

NMR( $d_b$ -DMSO)  $\delta$  値 :0.89(3H.t.J=6.0Hz).1.00-2.00(4H.m).3.30(3H,s),4.19(2H.t.

J=6.0Hz),7.6-8.2(7H,m)

No.12(3)

融点:204.5−207℃ [アセトニトリル]

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ 值:3.27(3H.s),5.34(2H,s),7.42(5H.s),7.5-8.3(7H,m)

5 No.12(4)

融点:182-184℃[アセトニトリル]

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ 值:3.26(3H,s),7.0-8.4(12H,m)

No.12(5)

融点:110-112℃ [エチルエーテル]

4 ーシアノー2ー(2,4 ージフルオロフェノキシ)ー4'ーメチルスルホニルー1、 1'ーピフェニル0.25gをジメチルスルホキシド7.5ml に溶解させ、この溶液に30% 過酸化水素水 0.21ml および炭酸カリウム 0.01g を加え、80℃で2時間撹拌する。

- 15 反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、2 N塩酸で pH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をアセトニトリルで再結晶すれば、無色結晶の4 ーカルバモイルー2 ー (2.4 ージフルオロフェノキシ) ー4'ーメチルスルホニルー1,1'ービフェニル 0.20g を得る。
- 20 融点:233-234℃ [アセトニトリル]

NMR(d<sub>s</sub>-DMSO) δ值:3.27(3H,s),7.1-8.2(12H,m)

実施例 14

実施例 13 と同様にして、5-カルバモイルー2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルスルホニルー1,1'-ピフェニルを得る。

25 融点:232-233℃ [アセトニトリル]

NMR(d,-DMSO) δ值:3.28(3H,s).6.8-8.3(12H,m)

実施例 15

2- (2.4-ジフルオロフェノキシ) -4'-メチルスルホニル-4-ニトロー1、 1'-ビフェニル 0.5g、鉄粉 0.43g、塩化アンモニウム 0.04g をエタノール 5 ml お よび水 2.5ml の混合溶媒に加え、1時間加熱還流させる。不溶物を濾去した後、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物を酢酸エチルに溶解させ、水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をアセトニトリルおよびエタノールの混合溶媒で再結晶すれば、淡黄色結晶の4-アミノー2-(2.4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルスルホニル-1,1'-ビフェニル 0.33g を得る。

融点:218-219℃ [エタノールーアセトニトリル混合溶媒]

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) & 值:3.20(3H,s),5.52(2H,s),6.05(1H,d,J=2.0Hz),6.44(1H,dd,J=9.8Hz, 2.0Hz),7.0-8.0(8H,m)

10 実施例 16

実施例 15 と同様にして、5 ーアミノー2 ー (2,4 ージフルオロフェノキシ) ー 4 ` ーメチルスルホニルー1,1 'ーピフェニルを得る。

融点:131−132℃ [エタノールーアセトニトリル混合溶媒]

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ 值:3.22(3H,s),5.18(2H,s),6.7-8.0(10H,m)

15 実施例 17

4ーアミノー2ー(2.4ージフルオロフェノキシ)ー4'ーメチルスルホニルー1.
1'ービフェニル 0.2g を塩化メチレン4 mi に溶解させ、氷冷下、トリエチルアミン 0.09ml および無水酢酸 0.06ml を順次加え、同温度で2時間撹拌する。反応混合物を氷水に加え、2 N塩酸で pH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機 層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をアセトニトリルおよびエタノールの混合溶媒で再結晶すれば、無色結晶の4ーアセチルアミノー2ー(2.4ージフルオロフェノキシ)ー4'ーメチルスルホニルー1.1'ービフェニル 0.13g を得る。

融点:215-216℃ [エタノールーアセトニトリル混合溶媒]

25 NMR(d<sub>δ</sub>-DMSO) δ値:2.02(3H.s).3.24(3H.s).7.1-8.2(10H,m),10.12(1H.s) 実施例 18

実施例 17 と同様にして、5 ーアセチルアミノー 2 ー(2,4 ージフルオロフェノキシ) ー 4 'ーメチルスルホニルー 1,1 'ービフェニルを得る。

融点:128-129℃ [エタノールーアセトニトリル混合溶媒]

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:2.10(3H,s),3.30(3H,s),6.9-8.1(10H,m),10.10(1H,s) 実施例 19

2- (2,4-ジフルオロフェノキシ) -4'-メチルスルホニルー1.1'ーピフェニルー4-カルボン酸メチル0.30gをジオキサン6 mlに溶解させ、次いで、1 N 水酸化ナトリウム水溶液6 mlを加え、室温で2時間撹拌する。反応混合物を2 N 塩酸で pH1.0 に調整し、酢酸エチルで抽出する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をエタノールで再結晶すれば、無色結晶の2- (2,4-ジフルオロフェノキシ) -4'-メチルスルホニルー1,1'ーピフェニルー4ーカルボン酸0.22gを得る。

融点:209-210℃ [エタノール]

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ 值:3.30(3H,s),7.2-8.1(10H,m),13.0-13.5(1H,bs)

実施例 20

実施例 19 と同様にして、 $2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4\cdot-メチルス$ 15 ルホニルー $1,1\cdot$ -ビフェニルー5-カルボン酸を得る。

融点:227-228℃ [エタノール]

NMR( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  值:3.28(3H,s),6.6-8.3(11H,m)

実施例 21

2ーベンゾイルー4・-メチルスルホニルー4ーニトロー1、1・-ビフェニル 1.00g をエタノール5 ml、水5 ml およびテトラヒドロフラン 10ml の混合溶媒に溶解させ、氷冷下、水素化ホウ素ナトリウム 0.10g を 10 分間で加え、同温度で1時間撹拌する。反応混合物を水および酢酸エチルの混合溶媒に加え、1 N塩酸でpH2.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=10:1] で精製すれば、淡黄色固形物 0.74g を得る。得られた固形物をアセトニトリルで再結晶すれば、無色結晶の2ー (αーヒドロキシベンジル) ー4・-メチルスルホニルー4ーニトロー1.1・-ビフェニル 0.65g を得る。

・融点:161-163℃ [アセトニトリル]

NMR(d<sub>o</sub>-DMSO)  $\delta$  值 :3.30(3H,s),5.80(1H,d,J=4.5Hz),6.30(1H,d,J=4.5Hz),6.9-8.5(12H,m)

### 実施例 22

5-アセチル-2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルスルホニルー
1.1'-ビフェニル 0.40g、塩酸ヒドロキシルアミン 0.07g およびピリジン 0.08ml をエタノール 10ml に加え、10 分間加熱還流させる。反応混合物を氷水および酢酸 エチルの混合物に加え、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩 水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。 得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=20: 1] で精製すれば、無色結晶の5-(α-ヒドロキシイミノエチル)-2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルスルホニル-1,1'-ビフェニル 0.20g を得る。

融点:223-224℃ [エタノール]

NMR( $d_{\delta}$ -DMSO)  $\delta$  值:2.20(3H,s),3.27(3H,s),6.8-8.1(10H,m),11.25(1H,s)

#### 15 実施例 23

2- (2.4-ジフルオロフェノキシ) - 4・-メチルスルホニルー1.1・-ビフェニルー5-カルボン酸 1.00g を塩化メチレン 10ml に溶解させ、塩化チオニル 0.54ml およびN,N-ジメチルホルムアミド 0.1ml を加え、1.5 時間還流させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をテトラヒドロフラン 10ml に溶解させ、25% アンモニア水 1.7ml を氷冷下に滴下し、20-25℃で 24 時間撹拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に導入し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をアセトニトリルで再結晶すれば、無色結晶の5-カルバモイルー2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4・-メチルスルホ ニルー1.1・-ビフェニル 0.50g を得る。

融点:232-233℃ [アセトニトリル]

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:3.28(3H,s).6.8-8.3(12H,m)

#### 実施例 24

窒素雰囲気下に5'ープロモー4'ー(2,4ージフルオロフェノキシ)ー2'ーニト

ロアセトアニリド 1.30g、4ーメチルチオフェニルホウ酸 0.62g、2 M炭酸ナトリウム水溶液 3.4ml およびテトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)0.12gをトルエン 26ml およびエタノール4 ml の混合溶媒に加え、2 時間加熱還流させる。不溶物を遮去した後、遮液を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;トルエン] で精製すれば、黄色結晶の5ーアセチルアミノー2ー(2,4ージフルオロフェノキシ)ー4'ーメチルチオー4ーニトロー1.1'ービフェニル 0.95g を得る。

融点:138-140℃ [エタノール]

10 NMR(d<sub>δ</sub>-DMSO) δ值:2.12(3H,s).2.53(3H,s),6.8-7.9(9H,m).10.30(1H,s) 宴施例 25

5-アセチルアミノー2-(2.4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルチオー4-ニトロー1.1'ーピフェニル 0.90g を塩化メチレン 20ml に溶解させ、氷冷下、m-クロロ過安息香酸 0.99g を加え、同温度で1時間撹拌する。反応混合物を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、チオ硫酸ナトリウム水溶液および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をエタノールで再結晶すれば、黄色結晶の5-アセチルアミノー2-(2.4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルスルホニルー4-ニトロー1.1'ーピフェニル 0.60g を得る。

20 融点:190-191.5℃ [エタノール]

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ値:2.11(3H,s),3.30(3H,s),6.8-8.4(9H,m),10.33(1H,s) 実施例 26

5-アセチルアミノー2-(2.4-ジフルオロフェノキシ)ー4'ーメチルスルホニルー4-ニトロー1.1'ービフェニル 0.55g をジオキサン 10ml および6 N塩酸 10ml の混合溶媒に加え、1時間加熱還流させる。反応混合物を酢酸エチルおよび水の混合溶媒に加え、炭酸水素ナトリウムで pH8.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物を酢酸エチルおよびエチルエーテルの混合溶媒で再結晶すれば、黄色結晶の5-アミノー2-(2.4-ジフルオ

ロフェノキシ) - 4'-メチルスルホニル-4-ニトロ-1,1'-ピフェニル 0.23g を得る。

融点:212-213℃ [酢酸エチルーエチルエーテル混合溶媒]

NMR(d<sub>s</sub>-DMSO) δ值:3.27(3H,s),7.0-8.3(11H,m)

## 5 実施例 27

5-アミノー2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルスルホニルー4-トロー1.1'-ビフェニル 0.20g をN,N-ジメチルアセトアミド5 ml に溶解させ、氷冷下、エチルオキサリルクロリド 0.07ml を加え、室温で1時間撹拌する。反応混合物を酢酸エチルおよび水の混合溶媒に加え、有機層を分取する。得られた積層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をエタノールで再結晶すれば、黄色結晶の2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-5-エトキサリルアミノー4'-メチルスルホニルー4-ニトロー1,1'-ビフェニル 0.18g を得る。

融点:158-159℃ [エタノール]

15 NMR( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  值 :1.35(3H,t,J=7.0Hz),3.30(3H,s),4.40(2H,q,J=7.0Hz),7.0-8.4(9H,m),11.40(1H,bs)

#### 実施例 28

窒素雰囲気下、60%水素化ナトリウム 0.15g を無水テトラヒドロフラン 5 ml に懸濁させ、室温でジエチルホスホノ酢酸エチル 0.82g を含む無水テトラヒドロフラン 5 ml 溶液を滴下し、同温度で 30 分間撹拌する。反応混合物に 2 ー (2,4ージフルオロフェノキシ) ー 5 ーホルミルー4'ーメチルチオー1,1'ーピフェニル 1.30g を含むテトラヒドロフラン 10ml 溶液を室温で滴下し、同温度で 1 時間撹拌する。反応混合物を氷水に加え、 1 N塩酸で pH2.0 に調整し、酢酸エチルで抽出する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー[溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=10:1] で精製すれば、無色油状物の 3 ー (4 ー (2,4ージフルオロフェノキシ) ー 3 ー (4 ー メチルチオフェニル) フェニル)アクリル酸エチル 1.50g を得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1710,1505,1250

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值 :1.30(3H,t,J=6.0Hz), 2.50(3H,s), 4.20(2H,q,J=6.0Hz), 6.40(1H,d,J=16Hz), 6.6-7.9(11H,m)

#### 実施例 29

WO 96/26921

3-(4-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-3-(4-メチルチオフェニル)

7 エニル) アクリル酸エチル 1.50g を塩化メチレン 15ml に加え、15℃でm-クロロ過安息香酸 1.20g を 10 分間で分割添加する。同温度で 1 時間撹拌した後、不溶物を濾去する。濾液を氷水に加え、有機層を分取する。得られた有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、チオ硫酸ナトリウム水溶液および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にイソプロピルエーテルを加え、濾取すれば、無色固形物を得る。得られた固形物をエタノールで再結晶すれば、無色結晶の3-(4-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-3-(4-メチルスルホニルフェニル)フェニル)アクリル酸エチル 1.00g を得る。

融点:110-112℃ [エタノール]

15 NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ 值 :1.27(3H,t,J=6.0Hz), 3.28(3H,s), 4.20(2H,q,J=6.0Hz), 6.70(1H,d,J=16Hz), 6.9-8.4(11H,m)

#### 実施例 30

3- (4- (2.4-ジフルオロフェノキシ) -3- (4-メチルスルホニルフェニル) フェニル) アクリル酸エチル 0.55g をテトラヒドロフラン 10ml およびエタ ノール 5 ml の混合溶媒に溶解させ、室温で 1 N水酸化ナトリウム水溶液 1.3ml を加え、50℃で 30 分間撹拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、水層を分取する。得られた水層に酢酸エチルを加え、1 N塩酸で pH2.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にイソプロピルエーテルを加え、濾取すれば、無色固形物 0.44g を得る。得られた固形物をイソプロピルアルコールで再結晶すれば、無色結晶の3- (4- (2.4-ジフルオロフェノキシ) -3- (4-メチルスルホニルフェニル) フェニル) アクリル酸 0.30g を得る。

融点:179-181℃ [イソプロピルアルコール]

5-アミノー2-(2.4-ジフルオロフェノキシ) -4'-メチルスルホニルー1. 1'-ビフェニル 0.58g を塩化メチレン 10ml に溶解させ、氷冷下、ピリジン 0.14ml を加える。次いで、エチルオキサリルクロリド 0.19ml を滴下し、同温度で1時間 撹拌する。反応混合物を氷水に加え、2 N塩酸で pH1.0 に調整し、有機層を分取 する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をアセトニトリルおよびエタノールの混合溶媒で再結晶すれば、無色結晶の2-(2.4-ジフルオロフェ ノキシ) -5-エトキサリルアミノー4'-メチルスルホニルー1.1'ービフェニル 0.52g を得る。

融点:111-112℃ [エタノールーアセトニトリル混合溶媒]

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO)  $\delta$  值 :1.33(3H,t,J=7.0Hz),3.26(3H,s),4.33(2H,q,J=7.0Hz),6.9-8.2(10H,m),10.97(1H,s)

15 実施例 32

実施例 31 と同様にして、2 - (2,4 - ジフルオロフェノキシ) - 4 - エトキサリルアミノ-4'-メチルスルホニル-1,1'-ビフェニルを得る。

融点:159-160℃ [エタノールーアセトニトリル混合溶媒]

NMR( $d_b$ -DMSO)  $\delta$  值 :1.30(3H,t,J=7.0Hz),3.27(3H,s),4.32(2H,q,J=7.0Hz),7.2-

20 8.1(10H,m),10.97(1H,s)

実施例 33

実施例3と同様にして表8の化合物を得る。

表8

				(OA)	
実施例No.	R¹	n	R³	R <sup>4</sup>	R <sup>2</sup>
33(1)	СН	0	Н	NO <sub>2</sub>	-o-OMe
33(2)	СН	0	н	NO <sub>2</sub>	-0-(CN
33(3)	сң	0	н	NO <sub>2</sub>	
33(4)	СН	0	н	CN	
33(5)	СН	O	н	CN	<b>-∘</b> -⊘
33(6)	СН	0	н	CN	−o—(C)−F
33(7)	СН	0	н	CN	-0-0
33(8)	СН	0	н	CN	-0
33(9)	сң	0	н	CF <sub>3</sub>	<b>-</b> ∞ <b>-</b> ⊘
33(10)	сң	0	н	-OSO₂Me	- <del></del>
33(11)	СН	0	OMe	н	-OSO₂Me
33(12)	СН	0	Nœ	н	-ОСӉОМе
33(13)	СН	0	NO₂	н	-o
33(14)	СН	. 0	н	NO <sub>2</sub>	-ç=ç-\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\

```
表8の化合物の物性を以下に示す。
```

No.33(1)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1505, 1345

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ( $\dot{a}$ :2.51(3H,s),3.81(3H,s),6.8-7.8(9H,m),7.9-8.4(2H,m)

5 No.33(2)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2225, 1520, 1345

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值:2.50(3H,s), 6.9-7.9(9H,m), 8.2-8.5(2H,m)

No.33(3)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1525, 1350

10 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.46(3H,s), 6.7-8.5(11H,m)

No.33(4)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2225

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.46(3H,s), 6.7-7.9(10H,m), 8.0-8.3(1H,m)

No.33(5)

15 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2225

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:2.47(3H,s), 6.8-7.8(12H,m)

No.33(6)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:2230

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:2.50(3H.s), 6.7-7.8(11H,m)

20 No.33(7)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:2230

No.33(8)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:2225

25 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:1.0-2.3(10H,m), 2.55(3H,s), 4.2-4.7(1H,m), 6.9-7.8(7H,m)

No.33(9)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1335

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:2.47(3H.s), 6.8-7.8(12H.m)

· No.33(10)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1370, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.45(3H,s), 3.12(3H,s), 6.5-7.8(10H,m)

No.33(11)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1370, 1180

5 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:2.52(3H,s), 2.58(3H,s), 3.86(3H,s), 6.8-7.8(7H,m)

No.33(12)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1515, 1345

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:2.54(3H,s), 3.47(3H,s), 5.26(2H,s), 7.2-8.2(7H,m)

No.33(13)

10 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1710, 1520, 1350

No.33(14)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1510, 1345

実施例 34

窒素雰囲気下、1-ブロモー2-(2.4-ジフルオロフェノキシ)-5-ニトロベンゼン0.18g、4-アミノスルホニルフェニルトリブチルチン0.22g およびテトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)0.01g をキシレン4 mlに加え、4時間加熱還流させる。不溶物を濾去した後、減圧下に溶媒を留去する。得られ

- 4時間加熱還流させる。不溶物を遮去した後、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=2:1]で精製し、酢酸エチルーイソプロピルエーテルの混合溶媒で再結晶すれば、無色結晶の4'ーアミノスルホニルー2ー(2,4ージフルオロフェノキシ)ー5ーニトロー1,1'ービフェニル 0.14g を得る。
- 25 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3350, 3260, 1315, 1165

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:4.98(2H,bs), 6.6-7.6(4H,m), 7.6-8.4(6H,m)

実施例 35

実施例 34 と同様にして表 9 の化合物を得る。

表 9

			(0)#		
実施例No.	R¹	n	R³	R*	R <sup>2</sup>
35(1)	NH <sub>2</sub>	2	NO <sub>2</sub>	н	-0-F
35(2)	NH <sub>2</sub>	2	н	CF <sub>3</sub>	
35(3)	NH	2	н	CN	- <del></del>
35(4)	NH₂	2	н	CF <sub>3</sub>	<b>~</b>
35(5)	NH	2	н	CF₃	- <i>o</i> -©
35(6)	NH₂	2	н	СБ	-0-
35(7)	NH₂	2	н	CN	<i>-∞</i> -€
35(8)	NH	2	Н	-CHZCOOEt	-o
35(9)	NH₂	2	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -COOEt	-o
35(10)	NH	2	Н .	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -COOEt	
35(11)	NH	2	н	COOE	-0-6
35(12)	NH₂	2	н	COOE	- <del></del>
35(13)	NH <sub>2</sub>	2	-CH <sub>2</sub> -COOEt	н	
35(14)	NH₂	2	COOE	н .	
35(15)	NHM	e 2	NO <sub>2</sub>	н	

表9の化合物の物性を以下に示す。

```
No.35(1)
```

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3370, 3275, 1510, 1345, 1160

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:5.08(2H,bs), 6.7-7.4(3H,m), 7.4-8.2(7H,m)

No.35(2)

5 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3350, 3270, 1340, 1170

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:5.04(2H,bs), 6.6-7.3(4H,m), 7.4-8.2(6H,m)

No.35(3)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3380, 3280, 2225, 1345, 1165

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:5.18(2H,bs), 6.6-7.4(4H,m), 7.4-8.4(6H,m)

10 No.35(4)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3345, 3265, 1335, 1170

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 値:5.02(2H,bs), 6.7-8.2(11H,m)

No.35(5)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3325, 3250, 1330, 1150,

15 NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:3.34(2H,s), 6.9-8.0(12H,m)

No.35(6)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3370, 3255, 1335, 1160

No.35(7)

20 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3345, 3255, 2230, 1315, 1165

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:4.83(2H,bs), 6.6-7.9(12H,m).

No.35(8)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3375, 3285, 1720, 1330, 1160

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值:1.27(3H,t,J=7.5Hz), 3.63(2H,s), 4.17(2H,q,J=7.5Hz), 4.92(2H,bs),

25 6.7-8.2(10H,m)

No.35(9)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3265, 1720, 1505, 1165

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值 :1.22(3H,t,J=7.5Hz). 2.4-3.1(4H,m), 4.13(2H,q,J=7.5Hz).

5.01(2H,bs), 6.6-8.1(10H,m)

N .35(10)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3265, 1720, 1505, 1165

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值:1.27(3H.t,J=7.5Hz), 1.7-2.9(6H,m), 4.13(2H,q,J=7.5Hz).

5.11(2H,bs), 6.6-8.1(10H,m)

5 No.35(11)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3380, 3255, 1700, 1165

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值:1.19(3H,t,J=7.5Hz), 1.0-1.8(4H,m), 4.12(2H,q,J=7.5Hz),

4.98(2H,bs), 6.6-8.1(10H,m)

No.35(12)

10 IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3350, 3265, 1720, 1340, 1165

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值 :1.18(3H,t,J=7.5Hz), 1.6-2.1(6H,m), 2.4-2.9(2H,m).

4.10(2H,q,J=7.5Hz), 5.15(2H,bs), 6.6-8.2(10H,m)

No.35(13)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3335, 3245, 1710, 1340, 1160

15 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:1.22(3H,t,J=7.5Hz), 3.57(2H,s), 4.15(2H,q,J=7.5Hz), 4.60(2H,bs), 6.6-8.2(10H,m)

No.35(14)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3355, 3265, 1720, 1340, 1165

NMR(CDCl<sub>3</sub>) る 値 :1.15(3H,t,J=7.5Hz), 0.95-1.8(4H,m), 4.10(2H,q,J=7.5Hz),

20 4.95(2H,bs), 6.7-8.2(10H,m)

No.35(15)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3300, 1510, 1345, 1165

NMR( $d_6$ -DMSO+D<sub>2</sub>O)  $\delta$  值:2.48(3H,d,J=5.5Hz), 6.9-8.4(10H,m)

実施例 36

25 実施例7と同様にして5-シアノー4'ーメチルスルフィニルー2-フェノキシー 1,1'ービフェニルを得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2225, 1050

NMR(d<sub>s</sub>-DMSO) δ 值:2.79(3H,s), 6.8-8.1(12H,m)

実施例 37

実施例9と同様にして表10の化合物を得る。

表10

				(O <sub>n</sub>	
実施例No.	R <sup>1</sup>	n	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R²
37(1)	CH,	2 .	н	NO <sub>2</sub>	- O—OMe
37(2)	СН3	2	н	NO <sub>2</sub>	-0-O-CN
37(3)	СН3	2	н	NO <sub>2</sub>	
37(4)	CH3	2	н	NO <sub>2</sub>	-CH=CH-
37(5)	CH <sub>3</sub>	2	н	NO <sub>2</sub>	-ë=ë-©n
37(6)	CH <sub>3</sub>	2	н	CN	
37(7)	CH <sub>3</sub>	2	н	CN	-0-
37(8)	CH <sub>3</sub>	2	н	CN	
37(9)	CH <sub>3</sub>	2	н	CN	-0-
37(10)	CH <sub>3</sub>	2	н	CN	- O
37(11)	СН₃	2	н	CF <sub>3</sub>	
37(12)	CH <sub>3</sub>	2	н	-NHCO-(CH₂)₂CH₃	-0F
37(13)	CH <sub>3</sub>	2	н	-NHSO 4(CH 2)3CH3	-0-O-F

実施例No.	R¹	n	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R²
37(14)	СН3	2	Н	_ N _ C	-0-F
37(15)	СН3	2	н	N COOH	-0-F
37(16)	CH3	2	н	-CONH(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	-0
37(17)	CH3	2	<b>H</b> .	-(CH=CH)₂-COOEt	-0
37(18)	СН₃	2	Н	-CH=CH-SO₂ Me	- <del></del>
37(19)	CH <sub>3</sub>	2	н	-OSO₂Me	-o
37(20)	CH <sub>3</sub>	2	ОМе	н	-OSO₂Me
37(21)	СН₃	2	NO <sub>2</sub>	<b>H</b> 2010	-=====================================
37(22)	CH <sub>3</sub>	2	NO <sub>2</sub>	н	-8=8-ON
37(23)	СН₃	2	NO <sub>2</sub>	н	-o
37(24)	СН3	. 2	NO <sub>2</sub>	н	-OCH₂OMe

表 10 の化合物の物性を以下に示す。

No.37(1)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1515, 1345, 1310, 1155

5 NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:3.28(3H,s), 3.79(3H,s), 6.8-7.3(5H,m), 7.9-8.4(6H.m) No.37(2)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2220, 1520, 1350, 1315, 1155

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:3.26(3H,s), 7.1-7.5(3H,m), 7.7-8.5(8H,m)

No.37(3)

10 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1530, 1350, 1310, 1155

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:3.24(3H,s), 7.0-8.5(11H,m)

No.37(4)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3465, 1520, 1345, 1315, 1150

NMR( $d_6$ -DMSO+ $D_2$ O)  $\delta$  值:3.33(3H,s), 6.8-7.6(9H,m)

5 No.37(5)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1520, 1350, 1310, 1150

No.37(6)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2230, 1310, 1150

10 NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:3.23(3H,s), 6.9-7.5(3H,m), 7.6-8.3(8H,m)

No.37(7)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2225, 1300, 1145

NMR( $d_{\delta}$ -DMSO)  $\delta$  值:1.0-2.3(10H,m), 3.33(3H,s), 4.4-4.9(1H,m), 7.3-8.3(7H,m)

No.37(8)

15 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2230, 1320, 1150

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:3.26(3H,s), 6.9-7.7(6H,m), 7.7-8.2(6H,m)

No.37(9)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2235, 1300, 1145

NMR( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  值:3.28(3H,s), 6.8-7.1(1H,m)7.2-8.3(10H,m)

20 No.37(10)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2230, 1315, 1155

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:3.08(3H,s), 6.8-8.2(11H,m)

No.37(11)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1315, 1150

25 NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:3.27(3H,s), 6.9-8.1(12H,m)

No.37(12)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3245, 1630, 1310, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:0.7-2.0(5H,m), 3.1(3H,s), 3.0-3.8(2H,m), 6.2-8.6(11H,m)

· No.37(13)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3255, 1305, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:0.7-2.3(7H,m), 2.7-3.7(2H,m), 3.08(3H,s), 6.7-8.2(11H,m)

No.37(14)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3290, 1640, 1300, 1145

5 NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O) δ值:1.5-2.3(8H,m), 2.5-3.0(1H,m), 3.07(3H,s), 6.6-8.2(10H,m) No.37(15)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1735, 1655, 1315, 1150

10 No.37(16)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3345, 1690, 1310, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O)  $\delta$  值 :0.8-1.5(5H,m), 1.5-2.7(2H,m), 2.37(2H,t,J=7.5Hz). 3.07(3H,s), 6.6-8.7(10H,m)

No.37(17)

15 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1705, 1310, 1155,

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值 :1.30(3H,t,J=7.5Hz), 3.10(3H,s), 4.23(2H,q,J=7.5Hz), 5.97(1H,d,J=15Hz), 6.6-8.2(13H,m)

No.37(18)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1305, 1150

20 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:3.04(3H,s), 3.09(3H,s), 6.6-8.2(12H,m)

No.37(19)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1360, 1155

25 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1355, 1305, 1180, 1150

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO)  $\delta$  值 :3.15(3H,s), 3.26(3H,s), 3.88(3H,s), 6.9-7.3(2H,m), 7.4-

8.2(5H,m)

No.37(21)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1510, 1350, 1145

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:3.14(3H,s), 6.7-9.0(11H,m)

No.37(22)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1515, 1350, 1300, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:3.16(3H,s), 6.9-8.6(13H,m)

5 No.37(23)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1710, 1520, 1350, 1315, 1150

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ 值:1.2-2.3(8H,m), 3.30(3H,s), 4.5-5.5(2H,m), 7.4-8.2(12H,m)

No.37(24)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1525, 1345, 1305, 1145

10 NMR(d<sub>s</sub>-DMSO) δ 值:3.29(3H,s), 3.39(3H,s), 5.37(2H,s), 7.6-8.3(7H,m)

実施例 38

2- (2.4-ジフルオロフェノキシ) -4'-メチルスルホニルー1.1'ーピフェニルー5-カルボン酸 3.20g および触媒量のN.Nージメチルホルムアミドを塩化メチレン 30ml に溶解させ、塩化チオニル 0.86ml を滴下し、11時間加熱還流させる。 
3 減圧下に溶媒を留去した後、トルエンを加え、再度減圧下に溶媒を留去する。 
4 られた黄色油状物を塩化メチレン 30ml に溶解させ、氷冷下、ジアゾメタン 3.32g のエーテル溶液に加える。反応終了後、酢酸を加え、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。 
4 られた残留物をエタノールおよびテトラヒドロフランの混合溶媒に溶解させ、室温で安息香酸銀 0.91g のトリエチルアミン 9.1ml 溶液に加え、 1時間攪拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、 2 N塩酸で pH2.0 に調整し、有機層を分取する。 
4 られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液; ヘキサン:酢酸エチル=

25 3:1]で精製し、イソプロパノールで再結晶すれば、無色結晶の2-(4-(2、4-ジフルオロフェノキシ)-3-(4-メチルスルホニルフェニル)フェニル) 酢酸エチル 1.50g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1720, 1315, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值:1.27(3H,t,J=7.5Hz)、3.08(3H,s)、3.64(2H,s)、4.18(2H,q,J=7.5Hz)、

6.6-7.4(6H,m), 7.6-8.1(4H,m)

実施例 39

実施例 38 と同様にして以下の化合物を得る。

No.39(1)

5 · 2 - (3 - (2,4 - ジフルオロフェノキシ) - 4 - (4 - メチルスルホニルフェニル) フェニル) 酢酸エチル

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1735, 1300, 1150

NMR(CDCl<sub>1</sub>)  $\delta$  值:1.23(3H,t,J=7.5Hz), 3.07(3H,s), 3.57(2H,s), 4.15(2H,q,J=7.5Hz), 6,7-8.1(10H,m)

10 No.39(2)

J. 1. J. .

・4-(4-(2,4-))フェール) 酪酸エチル

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1730, 1315, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  値 :1.22(3H,t,J=7.5Hz), 1.8-2.9(6H,m), 3.04(3H,s),

15 4.12(2H,q,J=7.5Hz), 6.6-7.3(6H,m), 7.5-8.2(4H,m)

No.39(3)

 $\cdot$ 2 - (3 - (4 -  $\vee$  +  $\nu$  +  $\nu$  +  $\nu$  +  $\nu$  +  $\nu$  ) - 4 - (2 -  $\nu$  +  $\nu$ 

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1725, 1300, 1155

20 NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ 值 :1.21(3H,t,J=7.5Hz), 3.18(3H,s), 3.77(2H,s), 4.13(2H,q,J=7.5Hz), 6.8-8.3(11H,m)

実施例 40

 $2-(4-(2.4-\Im) 7 n + 2$ 

25 0-5℃でパラホルムアルデヒド0.14g およびナトリウムメトキシド0.05g を加え、 室温で1時間攪拌する。反応混合物を水および酢酸エチルの混合物に加え、有機 層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マ グネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロ マトグラフィー[溶離液;トルエン:酢酸エチル=3:1] で精製すれば、無色 油状物の2- (4- (2.4-ジフルオロフェノキシ) -3- (4-メチルスルホニルフェニル) フェニル) -3-ヒドロキシブロピオン酸エチル 0.91g を得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3520, 1730, 1315, 1155

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值:1.26(3H.t,J=7.5Hz), 3.09(3H,s), 3.7-4.5(5H,m), 6.6-7.4(6H,m),

5 7.6-8.2(4H,m)

## 実施例 41

2- (4- (2,4-ジフルオロフェノキシ) -3- (4-メチルスルホニルフェニル) フェニル) -3-ヒドロキシプロピオン酸エチル 0.90g を塩化メチレンに溶解させ、0-5℃でメタンスルホニルクロリド 0.18ml およびトリエチルアミン 0.63ml を加え、室温で 30 分間攪拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、2 N塩酸で pH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にイソプロピルエーテルを加え、濾取すれば、無色結晶の2- (4- (2,4-ジフルオロフェノキシ) -3- (4-メチルスルカニルフェニル) フェニル) アクリル酸エチル 0.74g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1710, 1300, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值:1.33(3H,t,J=7.5Hz), 3.08(3H,s), 4.30(2H,q,J=7.5Hz), 5.93(1H,s), 6.38(1H,s), 6.6-8.2(10H,m)

# 実施例 42

- 20 ヨウ化トリメチルスルホオキソニウム 0.50g をジメチルスルホキシド 3 ml に溶解させ、カリウム tertープトキシド 0.25g を加え、室温で 1 時間攪拌する。次いでジメチルスルホキシド 5 ml に溶解させた 2-(4-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-3-(4-メチルスルホニルフェニル) フェニル) アクリル酸エチル <math>0.86g を加え、2 時間攪拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、
  - 2 N塩酸で pH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和 食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去す る。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液; ヘキサン:酢酸エチ ル=50:1] で精製すれば、無色結晶の1-(4-(2,4-ジフルオロフェノキ シ)-3-(4-メチルスルホニルフェニル) フェニル) シクロプロパンカルボ

ン酸エチル 0.57g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1710, 1310, 1145

81

# 5 実施例 43

2- (4- (2.4-ジフルオロフェノキシ) -3- (4-メチルスルホニルフェニル) フェニル) 酢酸エチル 1.00g および 1.4-ジプロモブタン 0.27ml を N.N-ジメチルホルムアミド 10ml に溶解させ、氷冷下に水素化ナトリウム 0.09g を加え、室温で 1時間攪拌する。再度氷冷下に水素化ナトリウム 0.09g を加え、室温で 1時間攪拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、 2 N塩酸でpH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;トルエン:酢酸エチル=9:1]で精製すれば、無色結晶の1-(4-(2.4-ジフルオロフェンキシ)-3-(4-メチルスルホニルフェニル)フェニル)シクロペンタンカルボン酸エチル 0.54gを得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1720, 1315, 1155

NMR(CDCl<sub>3</sub>) る 値 :1.18(3H,LJ=7.5Hz), 1.5-2.9(8H,m), 3.09(3H,s), 4.12(2H,q,J=7.5Hz), 6.6-7.5(6H,m), 7.6-8.2(4H,m)

# 20 実施例 44

実施例 43 と同様にして、1-(4-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-3-(4-メチルスルホニルフェニル) フェニル) シクロヘキサンカルボン酸エチルを得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1720,1315,1155

25 NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ値:1.14(3H,t,J=7.5Hz), 0.9-2.2(8H,m), 2.2-2.7(2H,m), 3.26(3H,s), 4.10(2H,q,J=7.5Hz), 6.7-7.6(6H,m), 7.7-8.2(4H,m)

## 実施例 45

2- (4- (2,4-ジフルオロフェノキシ) -3- (4-メチルスルホニルフェニル) フェニル) 酢酸エチル 2.90g をエタノール 15ml に溶解させ、1N水酸化ナ

トリウム水溶液 15ml を加え、1 時間加熱還流させる。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、2 N塩酸で pH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をエタノールで再結晶すれば、無5 色結晶の2-(4-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-3-(4-メチルスルホニルフェニル)フェニル)酢酸 1.60g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1705, 1310, 1145

e de la companya de l

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO+D<sub>2</sub>O) δ值:3.26(3H,s), 3.68(2H,s), 6.6-7.6(6H,m), 7.6-8.3(4H,m) 実施例 46

10 実施例 45 と同様にして、表 11 の化合物を得る。

表11

83

			(O)n			
実施例No.	R¹	n	R³	R <sup>4</sup>	R <sup>2</sup>	
46(1)	СН	2	н	-(CH₂)₂COOH	-o-F	
46(2)	СН	2	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> COOH	-0-F	
46(3)	СН	2	H	-(CH=CH)₂COOH	-o	
46(4)	СН₃	2	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> COOH	-o-F	
46(5)	СН	2	н	-CH(CH₂OH)COOH	-o-F	
46(6)	СН	2	н	Дсоон	-o	
46(7)	:: СН <sub>3</sub>	2	н	$X_{cooh}$	-0-F	
46(8)	СН	2	н	COOH	-o	
46(9)	СН	2	н	<u>~</u> соон	-o-F	
46(10)	СН	2	н	COOH F.	-o-F	
46(11)	СН	2	Н	YCOOH NH₂	-o	
46(12)	СН₃	2	н	<b>Х</b> СООН	-0- <b>F</b>	
46(13)	СН	2	н	Соон	-o	
46(14)			н	-OCH₂COOH	-0	
46(15)			н	-O(CH₂)₄COONa	-o-F	

· .

実施例No.	R¹	n	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>2</sup>
46(16)	СН	2	Н	NO <sub>2</sub>	-CH=CH-COOH
46(17)	СН	2	-CH <sub>2</sub> COOH	н	-o-F
46(18)	СН	2	н	-сңсоон	·o N
46(19)	СН	2	н	-CONHCH2COOH	-o
46(20)	NH	2	н	-сңсоон	-o
46(21)	NH₂	2	н	$\mathbf{X}_{cooh}$	-o
46(22)	NH₂	, 2	. Н	Соон	-o
46(23)	NH <sub>2</sub>	2	-сӊсоон	н	-0-F
46(24)	NH	2	Хсоон	<b>H</b> A (	-o-F
46(25)	NH <sub>2</sub>	2	н	-сңсңсоон	-o-F
46(26)	NH₂	2	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> COOH	-o- <b>F</b>

表 11 の化合物の物性を以下に示す。

46(1)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1710, 1300, 1150

5 NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O) δ値:2.6-3.2(4H,m), 3.09(3H,s), 6.7-7.4(6H,m), 7.6-8.1(4H,m)
46(2)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1700, 1315, 1150

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:1.7-2.9(6H,m), 3.28(3H,s), 6.7-8.3(10H,m), 12.12(1H,bs) 46(3)

10 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1685, 1310, 1150

46(12)

```
NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O) \delta 值:3.09(3H,s), 5.98(1H,d,J=15Hz), 6.6-8.2(13H,m)
    46(4)
    IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1725, 1150, 1295
    NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O) \delta 值:1.5-2.0(4H,m), 2.2-2.8(4H,m), 3.08(3H,s), 6.6-7.3(6H,m),
5 7.6-8.1(4H,m)
    46(5)
    IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3445, 1735, 1300, 1150
    NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O) \delta 值:3.09(3H,s), 3.7-4.4(3H,m), 6.6-7.5(6H,m), 7.6-8.2(4H,m)
    46(6)
10 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1715, 1305, 1150
    NMR(d_6-DMSO+D_2O) \delta 值:3.23(3H,s), 6.08(1H,s), 6.32(1H,s), 6.7-7.7(6H,m), 7.7-
     8.2(4H,m)
     46(7)
     IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1685, 1315, 1155
15 NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O) δ值:1.1-1.5(2H,m), 1.5-1.9(2H,m), 3.08(3H,s), 6.6-7.5(6H,m),
     7.6-8.2(4H,m)
      46(8)
      IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1735, 1685, 1310, 1150
      NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:3.10(3H,s), 6.6-7.4(5H,m), 7.6-8.5(5H,m)
 20 46(9)
      IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3450, 1720, 1300, 1150
      NMR(d_6-DMSO+D_2O) \delta 值:3.26(3H,s), 5.10(1H,s), 6.7-8.2(10H,m)
       46(10)
      IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1730, 1315, 1155
  25 NMR(d<sub>6</sub>-DMSO+D<sub>2</sub>O) δ值:3.23(3H,s), 6.08(1H.d.J=48Hz), 6.7-8.3(10H,m)
       46(11)
       IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3450, 1315, 1150
       NMR(d-TFA) \delta 值:3.30(3H,s), 5.57(1H,s), 6.7-8.3(10H,m)
```

46(21)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3330, 3240, 1710, 1325, 1160,

```
IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1690, 1325, 1155,
   NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:1.4-2.8(8H.m). 3.28(3H.s). 6.7-8.3(10H.m), 12.33(1H.bs)
   46(13)
   IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1685, 1310, 1150
5 NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ 值:1.0-2.1(8H,m), 2.1-2.7(2H,m), 3.27(3H,s), 6.7-8.2(10H,m),
   12.40(1H,bs)
   46(14)
    IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1725, 1305, 1150
    NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O) \delta 值:3.08(3H,s), 4.70(2H,s), 6.7-7.4(6H,m), 7.6-8.2(4H,m)
10 46(15)
    IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3390, 1310, 1150
    NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) \delta 值:1.4-2.2(6H,m), 3.22(3H,s), 3.8-4.2(2H,m), 6.7-8.2(10H,m)
    46(16)
                                                                   . . . . .
    IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1720, 1300, 1150
                                                                                        . .
46(17)
     IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1715, 1310, 1145
     NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:3.18(3H,s), 3.69(2H,s), 6.6-8.2(11H,m)
     46(18)
 20 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3390, 1720, 1655, 1300, 1150
      NMR(d_6-DMSO+D_2O) \delta 值:3.28(3H,s), 3.8-4.2(2H,m), 6.7-8.6(10H,m)
      46(19)
      IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3370, 1715, 1310, 1170
      NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O) δ值:3.62(2H,s), 6.6-8.1(10H,m)
  25 46(20)
       IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3375, 3285, 1690, 1315, 1170
       NMR(d_6-DMSO+D_2O) \delta值:1.0-1.7(4H,m), 6.6-8.1(10H,m)
```

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO+D<sub>2</sub>O) δ值:1.4-2.8(8H,m), 6.7-8.2(10H,m)

87

46(22)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3330, 3210, 1720, 1320, 1160

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO+D<sub>2</sub>O)  $\delta$  值:3.58(2H,s), 6.7-8.1(10H,m)

5 46(23)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3335, 1685, 1330, 1165

NMR( $d_6$ -DMSO+ $D_2$ O)  $\delta$  值:1.0-1.6(4H,m), 6.7-7.9(10H,m)

46(24)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3365, 3265, 1715, 1335, 1160

10 NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:2.3-2.9(4H,m), 6.6-8.1(10H.m)

46(25)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3360, 3280, 1735, 1165

実施例 47

. .-.

ニル) フェニル) アクリル酸エチル 0.75g および 5 %パラジウムー炭素 0.25g をN. Nージメチルホルムアミド 7.5ml に加え、常温、常圧下、水素気流下、30 分間攪 拌する。不溶物を濾去した後、濾液に酢酸エチルを加え、水および飽和食塩水で 順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得ら 20 れた残留物にイソプロピルエーテルを加え、濾取すれば、無色結晶の3- (4-(2,4-ジフルオロフェノキシ) -3-(4-メチルスルホニルフェニル) フェニル) プロピオン酸エチル 0.56g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1720, 1315, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  値:1.23(3H,LJ=7.5Hz)2.4-3.1(4H,m), 3.08(3H,s), 4.12(2H,q,J=7.5Hz),

25 6.6-7.4(6H.m), 7.6-8.1(4H,m)

実施例 48

2-(2,4-ジフルオロフェノキシ) -5-ホルミルー<math>4 'ーメチルチオー1,1' ービフェニル 1.00g および ((1,3ージオキソランー2ーイル) メチル) トリフェ ニルホスホニウムブロミド 1.57g を塩化メチレン 10ml に加え、氷冷下、カリウム tertーブトキシド 0.41g を添加する。同温度で 2 時間攪拌した後、さらに室温で 2 時間攪拌する。反応混合物を氷水およびクロロホルムの混合物に加え、 1 N塩酸で pH5.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、滅圧下に溶媒を留去する。得られた残留物に 6 N塩酸 10ml および 1.4 ージオキサン 10ml を加え、室温で 24 時間攪拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液; ヘキサン:酢酸エチル=4:1] で精製すれば、無色油状物の10 2ー(2.4ージフルオロフェノキシ)ー5ー(2ーホルミルエテニル)ー4'ーメチルチオー1.1'ーピフェニル 0.90g を得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1670

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:2.53(3H,s), 6.4-7.8(12H,m), 9.75(1H,d,J=8.0Hz) 実施例 49

- ジエチルホスホノ酢酸エチル 0.51ml を含むテトラヒドロフラン5 ml の溶液に氷冷下、60%水素化ナトリウム 0.10g を分割添加する。次いで、2-(2,4-ジフルオロフェノキシ) -5-(2-ホルミルエテニル) -4 ーメチルチオー1.1 ービフェニル 0.90g のテトラヒドロフラン溶液 5 ml を滴下し、室温で1時間攪拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、2 N塩酸で pH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にイソプロピルエーテルを加え、違取すれば、無色結晶の5-(4-(2,4-ジフルオロフェノキシ) -3-(4-メチルチオフェニル) -2,4-ペンタジエン酸エチル 0.52g を得る。
  - 25 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1710, 1625

NMR( $d_s$ -DMSO)  $\delta$  值 :1.25(3H,tJ=7.5Hz), 2.50(3H,s), 4.18(2H,q,J=7.5Hz), 6.10(1H,d,J=15Hz), 6.7-7.8(13H,m)

実施例 50

実施例 47 と同様にして、5-(4-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-3-(4

ーメチルスルホニルフェニル)フェニル)吉草酸エチルを得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1735, 1315, 1155

NMR(CDCl<sub>3</sub>) る値:1.24(3H,L,J=7.5Hz), 1.5-1.9(4H,m), 2.2-2.9(4H,m), 3.07(3H,s), 4.14(2H,q,J=7.5Hz), 6.6-7.4(6H,m), 7.6-8.2(4H,m)

## 5 実施例 51

窒素雰囲気下、メチルスルホニルメチルホスホン酸ジエチル 0.65g をテトラヒドロフラン 10ml に溶解させ、-78℃に冷却後、攪拌しながら、nープチルリチウムのヘキサン溶液(1.68 N)1.68ml を滴下し、同温度で1時間攪拌する。反応混合物に2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-5-ホルミル-4'-メチルチオー1.1'

10 ーピフェニル 1.00g を含むテトラヒドロフラン溶液 10ml を滴下し、同温度で1時間、室温で1時間攪拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、2 N塩酸で pH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液; ヘキサン:酢酸エチル=3:1] で精製すれば、無色油状物の2-(2.4-ジフルオロフェノキシ)

 $\nu=3$ .1] で有来すれは、無色四人物の $\ell=(2,4-2)$ ルカロフェノテント -5-(2-メチルスルホニルエテニル) -4'-メチルチオー1.1'ーピフェニル 1.30g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1295, 1125

#### 20 実施例 52

実施例 47 と同様にして 4 'ーメチルスルホニルー 5 ー(2 ーメチルスルホニルエチル) - 2 - (2,4 - ジフルオロフェノキシ) - 1,1 'ーピフェニルを得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1305, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值 :2.89(3H,s), 3.07(3H,s), 2.8-3.4(4H,m), 6.6-7.4(6H,m), 7.6-

25 8.2(4H,m)

#### 実施例 53

5-アセチル-2-(2.4-ジフルオロフェノキシ) -4'-メチルスルホニルー 1.1'-ピフェニル 1.35g、ヨウ化トリメチルスルホニウム 1.03g、ジメチルスルホ ・キシド7 ml およびテトラヒドロフラン7 ml の混合物に氷冷下、カリウム tenーブ トキシド 0.57g を加え、2時間攪拌した後、さらに室温で2時間攪拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、2 N塩酸で pH5.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をトルエン 10ml に溶解させた後、ケイ酸アルミニウム 0.50g を加え、1 時間加熱還流させる。不溶物を濾去した後、減圧下に溶媒を留去すれば、無色油状物の2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-5-(1-ホルミルエチル)-4'-メチルスルホニルー1、1'-ピフェニル 0.80g を得る。

#### 実施例 54

2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-5-(1-ホルミルエチル)-4'-メチルスルホニルー1,1'-ビフェニル 0.80g および硝酸銀 0.98g をエタノール 80ml および水 24ml の混合液に加え、室温で1 N水酸化ナトリウム水溶液 9.6ml を滴下する。同温度で30分間攪拌した後、不溶物を濾去し、濾液を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、6 N塩酸で pH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;酢酸エチル]で精製すれば、無色結晶2-(4-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-3-(4-メチルスルホニルフェニル)フェニル)プロピオン酸 0.02g を得る。IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1700, 1315, 1155

NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O)  $\delta$  值:1.55(3H,d,J=7.5Hz), 3.08(3H,s), 3.80(1H,q,J=7.5Hz), 6.5-8.2(10H,m)

# 実施例 55

25 窒素雰囲気下、テトラヒドロフラン 5 ml にジイソプロピルアミン 0.31ml を加え、-78℃で、nープチルリチウムのヘキサン溶液(1.68 N)1.33ml を滴下し、同温度で、1時間攪拌する。ついで、2 - (4 - (2.4 - ジフルオロフェノキシ) - 3 - (4 - メチルスルホニルフェニル)フェニル)酢酸エチル 1.00g のテトラヒドロフラン溶液 5 ml を滴下し、1時間攪拌する。反応混合物に四臭化炭素 0.74g のテ

トラヒドロフラン溶液 5 ml を滴下し、同温度で1時間攪拌した後、室温で1時間攪拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、2 N塩酸で pH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留 物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=3:1] で精製すれば、無色油状物を得る。得られた油状物を 50%アセトン水 20ml に加え、室温で硝酸銀 0.42g を加え、4 時間攪拌する。不溶物を濾去後、濾液を水および酢酸エチルの混合物に加え、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。

10 得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液; トルエン: 酢酸エチル= 20:1] で精製すれば、無色油状物の2-(4-(2,4-3)) フェール) フェール) グルオキシル酸エチル 0.19g を得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1735, 1685, 1320, 1150

15 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:1.42,(3H,t,J=6.5Hz), 3.10(3H,s), 4.45(2H,q,J=6.5Hz), 6.7-7.5(4H,m), 7.7-8.3(6H,m)

## 実施例 56

2- (4- (2.4-ジフルオロフェノキシ) -3- (4-メチルスルホニルフェニル) フェニル) 酢酸エチル 0.20g、N-ブロモコハク酸 0.08g、2.2・アゾビス (イソブチロニトリル) 0.01g を四塩化炭素 4 ml に加え、1時間加熱還流させる。 反応混合物を水およびりロロホルムの混合物に加え、有機層を分取する。得られた積層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、 減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液; ヘキサン:酢酸エチル=3:1] で精製すれば、無色油状物の2-ブロモ-2-(4-(2.4-ジフルオロフェノキシ)-3-(4-メチルスルホニルフェニル) 丁ェニル) 酢酸エチル 0.22g を得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1740, 1315, 1155

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值:1.30(3H.t,J=7.5Hz), 3.08(3H,s), 4.26(2H,q,J=7.5Hz), 5.35(1H,s), 6.6-8.2(10H,m)

# 実施例 57

2ープロモー2ー(4ー(2、4ージフルオロフェノキシ)ー3ー(4ーメチルスルホニルフェニル)フェニル)酢酸エチル 0.60g、アセトン I2ml および水 3 ml の混合物に硝酸銀 0.58g を加え、室温で 5 時間攪拌する。不溶物を遮去した後、遮液を水および酢酸エチルの混合物に加え、有機層を分取する。 得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;トルエン:酢酸エチル=2:1] で精製すれば、無色油状物の2ー(4ー(2、4ージフルオロフェノキシ)ー3ー(4ーメチルスルホニルフェニル)フェニル)ー2ーヒドロキシ酢酸エチル 0.23g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3480, 1735, 1305, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O)  $\delta$  值:1.27(3H,L,J=7.5Hz). 3.08(3H,s), 4.28(2H,q,J=7.5Hz). 5.20(1H,s), 6.6-8.2(10H,m)

#### 実施例 58

15 2 - プロモー2 - (4 - (2,4 - ジフルオロフェノキシ) - 3 - \*(4 - メチルスルホニルフェニル) フェニル) 酢酸エチル 0.59g をアゼトニトリル 5 ml に溶解させ、室温でフッ化銀 0.29g を含むアセトニトリル 5 ml を滴下し、12 時間攪拌する。不溶物を遮去し、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液; ヘキサン:酢酸エチル=3:1] で精製すれば、無色油状物の2 - フルオロー2 - (4 - (2,4 - ジフルオロフェノキシ) - 3 - (4 - メチルスルホニルフェニル) フェニル) 酢酸エチル 0.45g を得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1755, 1315, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 値 :1.28(3H,t,J=7.5Hz), 3.09(3H,s), 4.28(2H,q,J=7.5Hz), 5.80(1H,d,J=48Hz), 6.6-8.2(10H,m)

# 25 実施例 59

2-プロモ-2-(4-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-3-(4-メチルスルホニルフェニル)フェニル)酢酸エチル 0.60g をN.N-ジメチルホルムアミド 10ml に溶解させ、室温でアジ化ナトリウム 0.08g を加え、 1 時間攪拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、 2 N 塩酸で pH1.0 に調整し、有

機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液; トルエン:酢酸エチル=9:1] で精製すれば無色油状物の2-アジド-2-(4-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-3-(4-メチルスルホニルフェニル) フェニル) 酢酸エチル 0.63g を得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:2110, 1735, 1315, 1150

実施例 60

10 2-アジド-2- (4- (2,4-ジフルオロフェノキシ) -3- (4-メチルスルホニルフェニル)フェニル)酢酸エチル 0.63g および 5 %パラジウムー炭素 0.20g をエタノールに加え、常温、常圧下、水素気流下、2時間攪拌する。不溶物を遮去した後、減圧下に溶媒を留去すれば、黄色油状物の2-アミノ-2- (4- (2,4-ジフルオロフェノキシ) -3- (4-メチルスルホニルフェニル) フェニル) が 酢酸エチル 0.12g を得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3380, 1735, 1315, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值:1.23(3H,t,J=7.5Hz), 3.08(3H,s), 4.20(2H,q,J=7.5Hz), 4.62(1H,s), 6.7-8.2(12H,m)

実施例 61

20 2-(2.4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルスルホニルー5-メチルスルホニルオキシー1.1'-ビフェニル4.00g、1.4-ジオキサン30mlおよび1N水酸化ナトリウム水溶液30mlの混合物を50℃で4時間攪拌した後、70℃で2時間攪拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、2N塩酸でpH1.0に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をトルエンで再結晶すれば、無色結晶の2-(2.4-ジフルオロフェノキシ)-5-ヒドロキシー4'-メチルスルホニルー1.1'-ビフェニル3.40gを得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3460, 1300, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O)  $\delta$  值:3.08(3H.s), 6.5-8.2(10H,m)

実施例 62

2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-5-ヒドロキシー4'-メチルスルホニルー1,1'-ピフェニル1.00g およびN,N-ジメチルホルムアミド10mlの混合物に水冷下、カリウムten-ブトキシド0.33gを分割添加する。反応混合物にブロモ酢酸エチル0.49gを加え、室温で6時間攪拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、2 N塩酸でpH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー[溶離液;トルエン:酢酸エチル=10:1]で精製すれば、無色結晶の2-(4-(2,4-メチルスルホニルフェニル)フェノキ

10 4-ジフルオロフェノキシ) <math>-3-(4-メチルスルホニルフェニル) フェノキシ) 酢酸エチル 1.00g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1745, 1315, 1150

NMR( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  值 :1.22(3H,t,J=7.5Hz), 3.25(3H,s), 4.20(2H,q,J=7.5Hz), 4.85(2H,s), 6.7-7.5(6H,m), 7.7-8.2(4H,m)

15 実施例 63

実施例 62 と同様にして以下の化合物を得る。

No.63(1)

・5- (4-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-(3-メチルスルホニルフェニル) フェノキシ) 吉草酸エチル

20 IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1730, 1315, 1155

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值:1.25(3H,t,J=7.5Hz), 1.6-2.2(4H,m), 2.2-2.6(2H,m), 3.06(3H,s), 3.9-4.2(2H,m), 4.13(2H,q,J=7.5Hz), 6.6-7.2(6H,m), 7.6-8.2(4H,m)

No.63(2)

 $\cdot 5 - (6 - \nu r) - 6 - \nu r$   $+ \nu \lambda r$   $+ \nu \lambda$ 

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:2235, 1315, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值:1.1-2.1(14H,m), 3.06(3H,s), 3.8-4.2(2H,m), 6.6-7.1(6H,m), 7.6-8.2(4H,m)

. 実施例 64

5-(6-シアノ-6-メチルへプチルオキシ)-2-(2.4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルスルホニルー1.1'-ピフェニル 0.40g を濃硫酸2 ml、酢酸4 ml および水4 ml の混合物に溶解させ、3日間加熱還流させる。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、有機層を分取する。得られた有機層を氷水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;トルエン:酢酸エチル=5:1] で精製し、無色油状物 0.39g を得る。得られた油状物を1 N水酸化ナトリウム水溶液 0.66ml に溶解させ、エチルエーテルで洗浄した後、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にエチルエーテルを加え、濾取すれば、10 無色結晶の7-(3-(2.4-ジフルオロフェノキシ)-4-(4-メチルスルホニルフェニル)フェノキシ)-2.2-ジメチルへプタン酸 0.30g をナトリウム塩として得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3420, 1300, 1150

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO)  $\delta$  值:0.98(6H,s), 1.2-1.9(8H,m), 3.22(3H,s), 3.8-4.2(2H,m), 6.7-15 8.1(10H,m)

# 実施例 65

2-ヒドロキシー4-メトキシー4'ーメチルスルホニルー1.1'ーピフェニル1.50g、1 N水酸化ナトリウム水溶液 6.5ml、水 8.5ml およびジフェニルヨードニウムクロリド 1.71g の混合物を 2 時間加熱還流させる。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、2 N塩酸で pH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた積層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にイソプロピルエーテルを加え、濾取すれば、無色結晶の4-メトキシー4'ーメチルスルホニルー2-フェノキシー1.1'ーピフェニル 1.75g を得る。

25 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1300, 1145

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ値:3.23(3H,s), 3.76(3H,s), 6.54(1H.d,J=2.0Hz), 6.8-8.1(11H,m) 実施例 66

4-メトキシー4  $^{\cdot}-$ メチルスルホニルー2-フェノキシー1.1  $^{\cdot}-$ ピフェニル 1.50g を塩化メチレン 15ml に溶解させ、氷冷下、三臭化ホウ素 0.44ml を滴下する。

同温度で30分間攪拌した後、室温で一夜放置する。反応混合物を氷水中に加え、 有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫 酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にイソプ ロピルエーテルを加え、遮取すれば、無色結晶の4-ヒドロキシー4'ーメチルス ルホニルー2-フェノキシー1,1'-ビフェニル1.34gを得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3425, 1300, 1145

## 実施例 67

4-ヒドロキシー4'-メチルスルホニルー2-フェノキシー1.1'-ビフェニル1.30g、ヨウ化カリウム 0.70g、6-クロロー1, 1-ジメチルエナントニトリル0.73g および炭酸カリウム 0.58g の混合物を 80℃で6時間攪拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、2 N塩酸で pH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー[溶離液;トルエン:酢酸エチル=9:1]で精製すれば、無色結晶の4-(6-シアノー6-メチルへプチルオキシ)-4'-メチルスルホニルー2-フェノキシー1,1'-ビフェニル1.36gを得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2230, 1310, 1150

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO)  $\delta$  值:1.0-2.2(14H,m), 3.27(3H,s), 3.7-4.2(2H,m), 6.48(1H,d,J=2.0Hz),

20 6.7-8.1(11H,m)

### 実施例 68

4-(6-シアノ-6-メチルヘプチルオキシ) -4'-メチルスルホニルー2-フェノキシー1、1'ービフェニル 0.50g、ジメチルスルホキシド5 ml、炭酸カリウム 0.02g および 30%過酸化水素 0.15ml の混合物を 80℃で 12 時間攪拌させる。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をイソプロビルアルコールで再結晶すれば、無色結晶の4-(6-カルバモイルー6-メチルヘプチルオキシ) -4'-メチルスルホニルー2-フェノキシー1.1'ービフェニル 0.47g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3455, 1655, 1300, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O)  $\delta$  值:1.0-2.1(8H,m), 1.18(6H,s), 3.04(3H,s), 3.90(2H,t,J=7.5Hz), 6.4-8.1(12H,m)

実施例 69

5 4-(6-シアノ-6-メチルへプチルオキシ) - 4'-メチルスルホニルー2ーフェノキシー1,1'-ビフェニル0.75g、 濃硫酸4 ml、酢酸8 ml および水8 ml の混合物を2日間加熱還流させる。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をイソプロピルエーテルで再結晶すれば、無色結晶の7-(4-(4-メチルスルホニルフェニル) -3-(フェノキシ) フェノキシ) -2,2-ジメチルへプタン酸0.56gを得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1685, 1310, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O)  $\delta$  值:1.0-2.0(8H,m), 1.19(6H,s), 3.03(3H,s), 3.7-4.1(2H,m), 6.4-

実施例 70

15 8.1(12H,m)

4- (6-シアノー6-メチルヘプチルオキシ) - 4'ーメチルスルホニルー2ーフェノキシー1.1'ービフェニル 0.50g、トリプチルチンアジド 1.04g およびキシレン5 ml の混合物を6時間加熱還流させる。反応混合物を氷水およびトルエンの混合物に加え、2 N塩酸で pH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=1:1] で精製すれば、無色油状物 0.60g を得る。得られた油状物を1 N水酸化ナトリウム水溶液 1.04ml に溶解させ、エチルエーテルで洗浄した後、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にエチルエーテルを加え、適取すれば、無色結晶の4'ーメチルスルホニルー4-(6-メチルー6-(テトラゾールー5-イル) ヘプチルオキシ) -2-フェノキシー1.1'ービフェニル 0.42g をナトリウム塩として得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1305, 1150

NMR( $d_{\delta}$ -DMSO)  $\delta$  值 :0.9-1.9(14H.m), 3.20(3H.s), 3.90(2H,t,J=7.5Hz). 6.45(1H,d,J=2.0Hz), 6.7-8.1(11H,m)

98

実施例 71

実施例 69 と同様にして、2-(2.4-ジフルオロフェノキシ) -4\*-メチルチ 5 オー1,1'ーピフェニルー5ーカルボン酸を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1685

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ 值:2.53(3H,s), 6.8-8.1(10H,m), 12.82(1H,bs)

実施例 72

実施例 23 と同様にして以下の化合物を得る。

10 No.72(1)

 $\cdot$  5 - (N -  $\mathcal{I}$   $\mathcal$ ーメチルチオー1.1'ーピフェニル

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3315, 1685

NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O) δ 値:0.7-2.0(9H,m), 2.52(3H,s), 6.6-8.0(10H,m)

15 No.72(2)

・1-(4-(2.4-ジフルオロフェノキシ) -3-(4-メチルチオフェニル) ベンゾイル) ピロリジン-2-カルボン酸

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1735

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值:1.6-2.7(4H,m), 2.50(3H,s), 3.4-4.0(2H,m), 4.5-5.0(1H,m),

20 8.81(1H,bs), 6.6-8.2(10H,m)

No.72(3)

・ (4-(2,4-ジフルオロフェノキシ) -3-(4-メチルスルホニルフェニル) フェニル) カルボニルアミノ酢酸メチル

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3410, 1740, 1655, 1300, 1150

25 NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:3.28(3H,s), 3.70(3H,s), 3.9-4.4(2H,m), 6.8-8.4(10H,m), 8.9-9.3(1H.m)

No.72(4)

・2 - (2,4 - ジフルオロフェノキシ) - 4'-メチルスルホニルー5 - ピペリジ ノカルボニルー1、1'ーピフェニル

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1630, 1315, 1150

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ 値:1.4-1.9(6H,m), 3.26(3H,s), 3.0-3.7(4H,m), 6.7-8.3(10H,m) 実施例 73

実施例 15 と同様にして5-アミノー2-(2、4-ジフルオロフェノキシ)-4  $\cdot$ 5 -メチルチオー1、1  $\cdot$ -ビフェニルを得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3455, 3370

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.48(3H,s), 3.60(2H,bs), 6.4-7.8(10H,m)

実施例 74

5-アミノー2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルチオー1,1'-10 ピフェニル 1.00g を塩化メチレン 10ml に溶解させ、氷冷下、トリエチルアミン 0.49ml およびシクロペンタンカルボニルクロライド 0.42ml を順次加え、同温度で 2時間攪拌する。反応混合物を氷水に加え、2 N塩酸で pH 1 に調整し、有機層を 分取する。得られた有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水および飽和食塩 水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去すれば 無色油状物の 5-シクロペンチルカルボニルアミノー 2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルチオー1,1'-ビフェニル 1.20g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3290, 1655

NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O) δ値:1.5-2.3(8H,m), 2.3-3.0(1H,m), 2.47(3H,s), 6.6-7.8(10H,m) 実施例 75

20 実施例74と同様にして以下の化合物を得る。

No.75(1)

 $\cdot$  2 - (2,4 -ジフルオロフェノキシ) - 4 '-メチルチオー 5 - プロピオニルアミノー 1, 1 '-ビフェニル

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3300, 1665

25 NMR(CDCl<sub>3</sub>) ∂ 值:1.01(3H,LJ=7.5Hz), 1.5-2.1(2H,m), 2.35(2H,LJ=7.5Hz), 2.50(3H,s), 6.7-7.8(10H,m)

No.75(2)

·5ートリフルオロアセチルアミノー2ー(2,4ージフルオロフェノキシ)ー4' ーメチルスルホニルー1,1'ービフェニルを得る。 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3335, 1735, 1295, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>) る値:3.10(3H,s), 6.6-8.6(11H,m)

実施例 76

5-アミノー2-(2.4-ジフルオロフェノキシ) -4'-メチルチオー1.1'ジフェニル 0.92g を塩化メチレン 10ml に溶解させ、氷冷下、トリエチルアミン 0.45ml および n - ブチルスルホニルクロライド 0.38ml を順次加え、同温度で 2時間攪拌する。反応混合物を氷水に加え、2 N塩酸で pH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液; ヘキサン:酢酸エチル=5:1] で精製すれば、無色油状物の5-ブチルスルホニルアミノー2-(2.4-ジフルオロフェノキシ) - 4'-メチルチオー1,1'-ビフェニル 0.64g を得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3255, 1375, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:0.7-2.3(7H,m), 2.52(3H,s), 2.7-3.6(2H,m), 6.4(1H,bs), 6.6-

実施例 77

実施例 76 と同様にして2-(2,4 ージフルオロフェノキシ)-4 'ーメチルスルホニルー5 -メチルスルホニルアミノー1,1 'ービフェニルを得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3265, 1325, 1295, 1150

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3395, 1300, 1140

20 NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:3.04(3H,s), 3.25(3H,s), 6.8-8.2(10H,m), 9.90(1H,s) 実施例 78

5ーシアノー2ー (2.4ージフルオロフェノキシ) ー4'ーメチルスルホニルー1. 1'ービフェニル 1.00g をキシレン 10ml に溶解させ、トリブチルチンアジド 2.26g を加え、5時間加熱 還流させた後、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物に メタノール 28ml および 1 N塩酸 20ml を加え、室温で 1 時間攪拌し、析出した結晶を遽取する。得られた結晶をジエチルエーテルで洗浄後、エタノールで再結晶 すれば無色結晶の2ー(2.4ージフルオロフェノキシ) ー4'ーメチルスルホニルー5ー(テトラゾールー5ーイル) ー1.1'ービフェニル 0.74g を得る。

PCT/JP96/00499

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO+D<sub>2</sub>O) δ值:3.29(3H.s), 6.9-8.3(10H.m) 実施例 79

2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルスルホニルー5-(テトラゾールー5-イル)-1,1'-ビフェニル 0.70g をエーテル 14ml および酢酸エチル7 ml に溶解させ、氷冷下、ジアゾメタン 0.69g のエーテル溶液を加える。室温で1時間攪拌した後、酢酸を加える。反応混合物を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をエタノールで再結晶すれば、無色結晶の2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルスルホニルー5-(1-メチルー5・ナラゾールー5-イル)-1,1'-ビフェニル 0.40g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1310, 1155

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:3.09(3H,s), 4.4(3H,s), 6.6-8.4(10H,m) 実施例 80

- (1) 5-シアノー2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルスルホニルー1.1'-ピフェニル 1.00g をエタノール 10ml に溶解させ、氷冷下、塩化水素ガスを導入する。室温で24時間攪拌した後、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にイソプロピルエーテルを加え、遮取すれば、無色結晶の5-エトキシイミノー2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-メチルスルホニルー1.1'ーピフェニル1.14g を塩酸塩として得る。
- 20 (2) 5-エトキシイミノー2ー(2,4ージフルオロフェノキシ)ー4'ーメチルスルホニルー1.1'ービフェニル塩酸塩 1.00g をエタノール5 ml に加え、氷冷下2.8 Nの乾燥アンモニアーエタノール溶液 8 ml を加え、24 時間加熱還流させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物を水および酢酸エチルの混合物に加え、有機層を分取する。得られた有機層を飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をアセトニトリルで再結晶すれば、無色結晶の5ーアミジノー2ー(2,4ージフルオロフェノキシ)ー4'ーメチルスルホニルー1,1'ービフェニル0.30g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3395, 1300, 1145

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:3.28(3H,s), 6.8-8.3(10H,m), 9.1-9.7(3H,m)

## 実施例 81

(1) 窒素雰囲気下、60%水素化ナトリウム 0.08g をN.Nージメチルホルムアミド 5 ml に加える。得られた溶液に室温でブロモメチルトリフェニルホスホニウムブロミド 0.80g を溶解させたN.Nージメチルホルムアミド 10ml を 10 分間かけて 滴下する。1 時間攪拌した後、2 ーホルミルー4'ーメチルチオー4ーニトロー1、1'ービフェニル 0.50g を溶解させたN.Nージメチルホルムアミド 5 ml を 15℃で 30 分間かけて滴下する。反応混合物を室温で 1 時間、ついで 50℃で 1 時間攪拌した後、氷水および酢酸エチルの混合物に加え、2 N塩酸で pH5.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水、飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=6:1] で精製すれば、黄色結晶の2ー(2ープロモエテニル)ー4'ーメチルチオー4ーニトロー1.1'ービフェニル 0.10g を得る。

102

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1515, 1340

- 15 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.56(3H,s), 6.8-8.5(9H,m)
- (2) 窒素雰囲気下、4ーピリジルトリブチルチン 0.17g、2ー(2ープロモエテニル)-4'ーメチルチオー4ーニトロー1.1'ーピフェニル 0.20g およびテトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム (0) 0.33g をキシレン 10ml に加え、4時間加熱還流させる。不溶物を濾去した後、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=10:1]で精製すれば、黄色結晶の4'ーメチルチオー4ーニトロー2ー(2ー(4ーピリジル) エテニル) -1.1'ーピフェニル 0.10g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1515, 1350

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:2.57(3H,s). 6.9-9.0(13H,m)

25 実施例 82

実施例 81 (2) と同様にして 4'ーメチルチオー4 ーニトロー2 ー (2 ー (チアゾールー2 ーイル) エテニル) ー1,1'ーピフェニルを得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1510, 1345

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.52(3H.s)7.2-8.8(11H.m)

# 実施例 83

2- (3-ベンゾイルオキシシクロヘキシルオキシ) - 4'ーメチルスルホニルー4-ニトロ-1.1'ービフェニル0.30gを1N水酸化ナトリウム水溶液3 ml、ジオキサン3 ml およびエタノール1 ml の混合溶媒に加え、40 分間加熱還流させる。 反応混合物を氷水およびクロロホルムの混合物に加え、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で願次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー[溶離液;トルエン:酢酸エチル=5:1] で精製すれば、黄色結晶の2-(3-ヒドロキシシクロヘキシルオキシ) - 4'ーメチルスルホニルー4-ニトロ-1.1' ービフェニル1.10gを得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3385, 1520, 1345, 1315, 1155

NMR( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  值:0.8-2.6(8H,m), 3.30(3H,s), 3.0-3.8(1H,m), 4.2-4.9(1H,m), 7.5-8.2(7H,m)

## 実施例 84

- 15 2ーヒドロキシー4・ーメチルスルホニルー4ーニトロー1、1・ーピフェニル1.00g、2ーエチルチオプロパノール 0.50g およびトリフェニルホスフィン 0.90gをテトラヒドロフラン 10ml に溶解させる。反応混合物に 15℃でジエチルアゾジカルボキシレート 0.77g を滴下し、室温で6時間攪拌する。得られた反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、有機層を分取する。得られた有機層を水、
- 20 1 N水酸化ナトリウム水溶液および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液; トルエン:酢酸エチル=5:1] で精製すれば、黄色結晶の2-(2-エチルチオプロポキシ) -4'-メチルスルホニル-4-ニトロー1、1'-ビフェニル0.33g を得る。
- 25 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1520, 1345, 1310, 1150

## 実施例 85

・ (1) 実施例 3 と同様にして 2 ーホルミルー 4 ーメチルチオー 5 ーニトロー 1.

1'ーピフェニルを得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1685, 1525, 1350

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值: 2.57(3H,s), 7.0-7.8(4H,m), 8.0-8.7(3H,m), 10.08(1H,s)

(2) 2ーホルミルー4'ーメチルチオー5ーニトロー1,1'ービフェニル 2.00g を N,Nージメチルホルムアミド 20ml に溶解させ、シアノメチレントリフェニルホス ホラン 2.20g を加える。反応混合物を 110℃で4時間加熱した後、氷水および酢酸 の混合物に加え、1 N塩酸で pH5.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機 層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;へ キサン:酢酸エチル=5:1] で精製すれば黄色結晶の2ー(2ーシアノエテニル)ー4'ーメチルチオー5ーニトロー1,1'ービフェニル 1.80g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2220, 1520, 1350

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:2.60(3H,s), 5.5-6.2(1H,m), 7.0-8.5(8H,m)(E,ZMix)

(3) 窒素雰囲気下、2-(2-シアノエテニル)-4'-メチルチオー5-ニト ロー1.1'-ピフェニル 1.30g およびトリブチルチンアジド 3.00g をキシレン 13ml に加え、6時間加熱還流させる。反応混合物にメタノール 20ml および 1 N塩酸 20ml を加え、室温で 20 分間攪拌した後、氷水および酢酸エチルの混合物に加え、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;トルエン:酢酸エチル=10:1] で精製すれば、黄色結晶の4'-メチルチオー5-ニトロー2-(2-(1H-テトラゾールー5-イル) エテニル)-1.1'-ピフェニル 0.63g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3450, 1520, 1345

NMR( $d_s$ -DMSO+ $D_2$ O)  $\delta$  值:2.54(3H,s), 6.9-8.5(9H,m)

25 実施例 86

実施例 69 と同様にして以下の化合物を得る。

No.86(1)

·4-(2-(4-メチルスルホニルフェニル) -4-ニトロフェノキシ) 安息 ・香酸 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1685, 1525, 1345, 1305, 1150

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ 值:3.26(3H,s), 7.1-7.4(3H,m), 7.8-8.6(8H,m)

No.86(2)

・4'-メチルスルホニルー2ー(2ーピリジルオキシ)-1.1'ーピフェニルー

5 5ーカルボン酸

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1705, 1300, 1150

NMR( $d_{\delta}$ -DMSO)  $\delta$  值:3.24(3H,s), 7.0-7.5(3H,m), 7.6-8.3(8H,m)

実施例 87

実施例 11 と同様にして2- (4-ヒドロキシフェノキシ) - 4 ゚-メチルスルホニ

10 ルー5-ニトロー1,1'ービフェニルを得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3390, 1520, 1350, 1300, 1145

NMR( $d_6$ -DMSO)  $\delta$  值:3.30(3H,s), 6.8-7.2(5H,m), 7.8-8.4(6H,m), 9.62(1H,s)

実施例 88

実施例 11 と同様にして5ーシアノー2ー(1ーメチルー2ーオキソプロビルオキー)

15 シ) -4'-メチルスルホニル-1,1'-ピフェニルを得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2225, 1720, 1300, 1150

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  値:1.50(3H,d,J=6.8Hz), 2.13(3H,s), 3.13(3H,s), 4.87(1H, q, J=6.8Hz). 6.90(1H, d, J=9.0Hz), 7.4-8.3(6H,m)

参考例1

20 1-ブロモー2-クロロー5-ニトロベンゼン12.0g、2.4ージフルオロフェノール7.30g および無水炭酸カリウム7.70g をN.Nージメチルホルムアミド 60ml に加え、2時間加熱還流させる。反応混合物を氷水に加え、2 N塩酸で pH1.0 に調整し、酢酸エチルで抽出する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=20:1] で精製すれば、無色結晶の1-ブロモー2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-5-ニトロベンゼン14.3g を得る。

融点:103-104℃ [エタノール]

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1510.1350,1255

# 参考例2

2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4-ニトロアニリン 27.0g を濃硫酸 110ml、水 66ml および酢酸 110ml の混合溶媒に加え、0-5℃で亜硝酸ナトリウム 7.42g を含む水 66ml 溶液を滴下する。同温度で1時間撹拌した後、反応混合物を臭化銅5 (I)17.9g、臭化ナトリウム 12.8g、47%臭化水素酸 110ml および水 66ml の混合液中へ0-5℃で滴下する。25℃で1時間撹拌した後、酢酸エチルで抽出する。得られた有機層を6 N塩酸、水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=20:1] で精製すれば、無色結晶の1-ブロモー2-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4-ニトロペンゼン 21.7g を得る。融点:103-104℃ [エタノール]

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1530,1505,1350,1250

参考例3

参考例2と同様にして、表5aおよび表5bの化合物を得る。

表 5 a	$R^2$ $R^3$					
	Br	<b>人</b> R <sup>4</sup>				
参考例No.	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>			
3(1)	-o-⟨H⟩	NO₂	н			
3(2)	-0-(H)	Н	NO <sub>2</sub>			
3(3)	_s <del>-</del>	NO <sub>2</sub>	н			
3(4)	-0-O-F	сосн	н			
3(5)	-o-⊘-F	CN	н			
3(6)	-0-O-F	н	CF <sub>3</sub>			
3(7)	-0-O-F	соосн	Н			
3(8)	-0-⊙-F	H	сосн			

} -

表5 b	R <sup>2</sup>	.R <sup>3</sup>	
	Br	`R4	
参考例No.	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>
3(9)	-0-⊙-F	н	соосн
3 (10)	<b>-</b> ⊘- <b>F</b>	NO <sub>2</sub>	н
3(11)	- <i>o</i> ⊘-F	н	СНО
3 (12)	-0-Ö-F	CF <sub>3</sub>	н
3(13)	-0-O-F	н	OCH <sub>3</sub>
3 (14)	-o-⊙-F	н	СН₃
3(15)	- <i>o</i> - <i>⊙</i> - <i>F</i>	н	CN

表5aおよび表5bの化合物の物性を以下に示す。

No.3(1)

融点:73-74℃ [エタノール]

5 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1520,1340

No.3(2)

油状物

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1515,1340,1275

No.3(3)

10 融点:119-120℃ [エタノール]

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1520,1345

No.3(4)

融点:72-73℃ [エタノール]

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1680,1505

No.3(5)

融点:118-119℃ [エタノール]

5 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2235,1505

No.3(6)

油状物

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1510,1325

No.3(7)

10 油状物

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1725,1505

No.3(8)

融点:59-60℃ [イソプロピルエーテル]

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1675,1500

15 No.3(9)

融点:98.5-100℃ [酢酸エチルーヘキサン混合溶媒]

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1710,1505

No.3(10)

融点:132-133℃ [エタノール]

20 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1520,1505,1350

No.3(11)

融点:63-65℃ [エタノール]

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1700,1505,1255

No.3(12)

25 油状物

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1505,1330

No.3(13)

油状物

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1510,1205

N .3(14)

油状物

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1505,1490,1250

No.3(15)

5 融点:93-94 [エタノール]

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2235,1505

参考例 4

水酸化ナトリウム 0.36g を溶解した水溶液 24ml に 2 - プロモー 5 - メトキシフェノール 1.50g およびジフェニルヨードニウムクロリド 2.34g を加え、1 時間加熱還流させる。反応混合物を水および酢酸エチルの混合溶媒に加え、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去すれば、無色油状物の1 - プロモー4 - メトキシー2 - フェノキシベンゼン 2.10g を得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1595,1490,1170

15 参考例 5

参考例 4 と同様にして、1 - ブロモ- 4 - フルオロ- 2 - フェノキシベンゼンを得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1580,1490,1210

参考例6

- 20 3'-クロロー4'-ニトロアセトフェノン 4.60g、2、4ージフルオロフェノール 3.60g および無水炭酸カリウム 3.82g をキシレン 46ml に加え、2時間加熱還流させる。不溶物を遮去した後、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をエタノールで再結晶すれば、淡黄色結晶の3'-(2、4ージフルオロフェノキシ)-4'-ニトロアセトフェノン 4.50g を得る。
- 25 融点:100-101℃ [エタノール]

参考例7

参考例6と同様にして、表6の化合物を得る。

参考例No.	R <sup>2d</sup>	R <sup>3d</sup>	R <sup>4d</sup>
7(1)	-0-O-F	CN	н
7(2)	-0-O-F	CF <sub>3</sub>	н
7(3)	-0	н	-с-сн <sub>3</sub>
7(4)	- <del></del>	н	CN
7(5)	-0-O-F	н	CF <sub>3</sub>
7(6)	-0	н	- СНО
7(7)	- <del>0-</del>	н	- COOCH3
7(8)	-0-O-F	Ĥ	CH <sub>3</sub>

表6の化合物の物性を以下に示す。

- 7(1) 融点:116-117℃ [エタノール]
- 7(2) 黄色油状物
- 5 7(3) 融点:94-95℃ [エタノール]
  - 7(4) 融点:99-100℃ [エタノール]
  - 7(5) 黄色油状物
  - 7(6) 融点:93-94℃ [エタノール]
  - 7(7) 融点:88-89℃ [エタノール]
- 10 7(8) 黄色油状物

### 参考例8

3'-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4'-ニトロアセトフェノン 22.6g、鉄粉 22.6g および塩化アンモニウム 2.27g をエタノール 360ml および水 180ml の混合溶 媒に加え、1時間加熱還流させる。不溶物を遮去した後、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物を酢酸エチルに溶解させ、水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をエタノールで再結晶すれば、無色結晶の4'-アミノ-3'-(2,4-ジフルオロフェノキシ)アセトフェノン 18.5g を得る。

融点:115.5−116.5℃ [エタノール]

# 10 参考例 9

参考例8と同様にして、表7の化合物を得る。

表7

参考例No.	R <sup>2d</sup>	R <sup>3d</sup>	R <sup>4d</sup>
9(1)	-0-O-F	CN	н
9(2)	-0-O-F	CF <sub>3</sub>	н
9(3)	-0-O-F	Н	-с-сн <sub>з</sub>
9(4)	-0-O-F	н	CN
9(5)	- <del> </del>  -  -  -  -  -  -  -  -  -  -  -  -  -	н	CF <sub>3</sub>
9(6)	- <del>0-</del>	COOC	ң н
9(7)	-0-O-F	н	-соосн
9(8)	-0-O-F	н	СН3

表7の化合物の物性を以下に示す。

No.9(2) 黄色油状物

5 No.9(3) 融点:117-118℃ [エタノール]

No.9(4) 融点:102−103℃ [エタノール]

No.9(5) 黄色油状物

No.9(6) 融点:118-120℃ [エタノールーヘキサン混合溶媒]

No.9(7) 融点:82-83℃ [イソプロピルエーテル]

10 No.9(8) 融点:59-60℃ [ヘキサン]

### 参考例 10

3-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4-ニトロベンゾニトリル 8.00g を濃硫酸 56ml、酢酸 40ml および水 40ml の混合溶媒に加え、130℃で1時間撹拌する。反応混合物を 15℃に冷却し、同温度で1時間撹拌した後、析出した結晶を濾取すれば、淡黄色結晶の 3-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4-ニトロ安息香酸 8.11g を得る。

融点:187-188℃ [エタノール]

### 参考例 11

3-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4-二トロ安息香酸 4.00g、ジメチル硫酸 1.88g および無水炭酸カリウム 2.06g をアセトン 40ml に加え、1時間加熱還流させる。不溶物を遮去し、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物を酢酸エチルに溶解させ、水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をエタノールで再結晶すれば、淡黄色結晶の3-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-4-二トロ安息香酸メチル15 3.60g を得る。

融点:79−81℃ [エタノール]

#### 参考例 12

2-プロモー4-ニトロアニリン 6.00g および4-ジメチルアミノピリジン 0.12g を無水酢酸 30ml に加え、40℃で 24 時間撹拌する。反応混合物を氷水に加え、1 50 時間撹拌した後、析出した結晶を遮取すれば、黄色結晶の 2'-プロモー4'-ニトロアセトアニリド 5.02g を得る。

融点:130-131℃ [エタノールーアセトニトリル混合溶媒]

### 参考例 13

窒素雰囲気下に 2'ープロモー 4'ーニトロアセトアニリド 3.30g、 4 ーフルオロフェニルトリプチルチン 3.89g およびテトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム(0)0.44g をトルエン 33ml に加え、 2 時間加熱還流させる。減圧下に溶媒を留去し、得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液:ヘキサン:酢酸エチル= 3:1] で精製すれば、黄色結晶の 2'ー (4 ーフルオロフェニル) ー 4'ーニトロアセトアニリド 3.05g を得る。

融点:142.5-143.5℃ [エタノールーアセトニトリル混合溶媒] 参考例 14

2'-(4-フルオロフェニル)-4'-ニトロアセトアニリド3.00g を濃塩酸7.5ml、水7.5ml およびジオキサン15ml の混合溶媒に加え、90℃で1時間撹拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、10%水酸化ナトリウム水溶液でpH7.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をエタノールで再結晶すれば、黄色結晶の2-(4-フルオロフェニル)-4-ニトロアニリン2.34gを得る。

10 融点:140-141℃ [エタノールーアセトニトリル混合溶媒] 参考例 15

2 - ベンゾイル-4-ニトロアニリン 3.00g をエタノール 30ml、テトラヒドロフラン 20ml および水 10ml の混合溶媒に加え、この溶液に氷冷下、水素化ホウ素ナ

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3475.3380.1625,1505,1490

20 参考例 16

2- (α-ヒドロキシベンジル) -4-ニトロアニリン 3.00g を濃硫酸 6 ml、水 9 ml および酢酸 15ml の混合溶媒に加え、0-5℃で亜硝酸ナトリウム 1.00g を含む水 5 ml 溶液を滴下する。同温度で 1 時間撹拌した後、反応混合物を臭化銅(I) 2.30g、臭化ナトリウム 1.60g、47%臭化水素酸 15ml および水 15ml の混合溶液中 へ0-5℃で滴下する。25℃で 1 時間撹拌後、酢酸エチルで抽出する。得られた有機層を 6 N塩酸、水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液; ヘキサン:酢酸エチル=20:1] で精製すれば、黄色油状物の 1 ープロモー2- (α-ヒドロキシベンジル) -4-ニトロベンゼン 2.40g を得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3420,1525,1345

### **参考例 17**

1ープロモー2ー(αーヒドロキシルベンジル)ー4ーニトロベンゼン 3.00g をトリフルオロ酢酸 6.0ml に溶解させ、室温でトリエチルシラン 4.7ml を 20 分間で滴 下し、同温度で6時間撹拌する。反応混合物を水および酢酸エチルの混合溶媒に加え、有機層を分取する。得られた有機層を水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液 および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=10:1] で精製すれば、黄色油状物の2ーベンジルー1ープロモー4 ーニトロベンゼン 1.70g を得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1525,1340,1030

### 参考例 18

1 ープロモー2 ー (α ーヒドロキシルベンジル) ー 4 ーニトロベンゼン 5.00g をトルエン 50ml に溶解させ、室温で電解二酸化マンガン 7.00g を加え、2 時間激しく 撹拌する。さらに、電解二酸化マンガン 5.00g を追加し、同温度で 2 時間撹拌する。 不溶物をセライト遮去し、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にイソプロビルエーテルを加え、濾取すれば、無色結晶の 2 ーベンゾイルー 1 ープロモー 4 ーニトロベンゼン 3.90g を得る。

融点:116.0−118.0℃ [エタノール]

### 20 参考例 19

2'- (2,4-ジフルオロフェノキシ) -4'-ニトロメタンスルホンアニリド
7.00g をメタンスルホン酸 35ml に加え、90℃で2時間撹拌する。反応混合物を氷水に加え、10%水酸化ナトリウム水溶液で pH9.0 に調整し、酢酸エチルで抽出する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=3:1] で精製すれば、黄色結晶の2-(2,4-ジフルオロフェノキシ) -4-ニトロアニリン 4.70g を得る。

融点:120.0−121.0℃ [エタノール]

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3490,3355,1505,1295

# 参考例 20

水冷下、無水酢酸 150ml に 2 - (シクロヘキシルオキシ) アニリン 15.0g を分割添加し、同温度で 1 時間撹拌する。減圧下に溶媒を留去し、得られた残留物を水および酢酸エチルの混合溶媒に加え、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にヘキサンを加え、濾取すれば、無色結晶の 2 '- (シクロヘキシルオキシ) アセトアニリド 14.0g を得る。

融点:70-71.5℃ [イソプロピルエーテル]

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3290,2935,1660,1525

## 10 参考例 21

2'- (シクロヘキシルオキシ) アセトアニリド 12.0g を無水酢酸 120ml に溶解させ、氷冷下 70%硝酸 9.4ml を 1 時間で滴下する。同温度で 1 時間撹拌後、反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、炭酸水素ナトリウムで pH8.0 に調整する。有機層を分取し、水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液; ヘキサン:酢酸エチル=10:1] で精製すれば、黄色結晶の 2 ーシクロヘキシルオキシー 4'ーニトロアセトアニリド(I)5.62g および黄色結晶の 2'ーシクロヘキシルオキシー5'ーニトロアセトアニリド(II)5.30g を得る。

(I)融点:93.5-95℃ [エタノール]

20 (II)融点:105.5-109℃ [エタノール]

#### 参考例 22

水酸化カリウム 3.64g をメタノール 90ml に溶解させ、この溶液に 2'ーシクロヘキシルオキシー4'ーニトロアセトアニリド 9.00g を加え、 1 時間加熱還流させる。 反応混合物を水および酢酸エチルの混合溶媒に加え、有機層を分取する。得られた積層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、 減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にヘキサンを加え、 適取すれば、 2 ーシクロヘキシルオキシー4 ーニトロアニリン 6.90g を得る。

融点 85.5-88℃ [エタノール]

· 参考例 23

参考例 22 と同様にして、黄色油状物の 2 - シクロヘキシルオキシー 5 - ニトロアニリンを得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3490,3385,2940,1510,1340

# 参考例 24

5 4-(2,4-ジフルオロフェノキシ) -3-ニトロベンズアルデヒド 5.00g、エチレングリコール 20ml、p-トルエンスルホン酸 0.38g をトルエン 20ml に加え、加熱下に3時間共沸脱水を行なう。反応混合物を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にイソプロピルエーテルを加え、濾取すれば、淡黄色結晶の4-(2,4-ジフルオロフェノキシ) -3-ニトロベンズアルデヒドエチレンアセタール 5.70g を得る。

融点:66-67℃ [エタノール]

### 参考例 25

4.15

4-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-3-ニトロベンズアルデヒドエチレンア セタール 5.50g をエタノール 80ml に溶解させ、5%パラジウムー炭素 0.25g を加え、常温、常圧下、水素気流下、2時間撹拌する。反応混合物を濾過し、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にイソプロピルエーテルを加え、濾取すれば、無色結晶の3-アミノー4-(2,4-ジフルオロフェノキシ)ベンズアルデヒドエチレンアセタール 3.30g を得る。

20 融点:75.0-77.0℃ [エタノール]

NMR(CDCl<sub>1</sub>) δ 值:3.5-4.3(6H,m),5.73(1H,s),6.6-7.3(6H,m) 参考例 26

3-アミノー4-(2.4-ジフルオロフェノキシ) ベンズアルデヒドエチレンアセタール 1.00g を濃硫酸 1.6ml、水 2.4ml および酢酸 4.0ml の混合溶媒に加え、0-5℃で亜硝酸ナトリウム 0.24g を含む水 3.0ml 溶液を滴下し、同温度で 1 時間撹拌する。反応混合物を臭化銅(I)0.64g、臭化ナトリウム 0.46g、47%臭化水素酸 5 ml および水 10ml の混合液に 0-5℃で滴下する。25℃で 1 時間撹拌した後、酢酸エチルで抽出する。得られた有機層を 6 N塩酸、水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留

物をカラムクロマトグラフィー [溶離液; ヘキサン:酢酸エチル=20:1] で精製すれば、淡黄色結晶の3ープロモー4ー (2,4ージフルオロフェノキシ) ベンズアルデヒド 0.48g を得る。

119

融点:63.0−65.0℃ [エタノール]

# 5 参考例 27

3'-ブロモー4'-(2,4-ジフルオロフェノキシ)アセトアニリド 5.00g を無水 酢酸 50ml に溶解させ、70℃で濃硝酸 1.09ml を滴下する。同温度で1時間撹拌した 後、反応混合物を酢酸エチルおよび氷水の混合物に加え、有機層を分取する。 得 られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥 させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をエタノールで再結晶すれば、 黄色結晶の5'-ブロモー4'-(2,4-ジフルオロフェノキシ)-2'-ニトロア セトアニリド 2.80g を得る。

融点:159-161℃ [エタノール]

参考例 28

15 参考例2と同様にして表 12 の化合物を得る。

表12

参考例No.	R²	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>
28(1)	-0-	н	CN
28(2)	-0-	н	CF <sub>3</sub>
28(3)	-0-	н	CN
28(4)	-0-	н	CF <sub>3</sub>
28(5)	-o- <b>F</b>	н	CN
28(6)	-o-	н	CF <sub>3</sub>
28(7)	-o- F	Н	CN

表 12 の化合物の物性を以下に示す。

No.28(1)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:2225

5 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:1.1-2.4(10H,m),4.2-4.7(1H,m),6.8-7.9(3H,m)

No.28(2)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1330

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:1.0-2.3(10H,m),4.0-4.6(1H,m),6.7-7.2(1H,m),7.3-8.2(2H,m)

No.28(3)

10 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2230

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:6.7-7.7(7H,m),7.8-8.0(1H,m)

No.28(4)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1325

PCT/JP96/00499

NMR(CDCl<sub>1</sub>) δ值:6.8-7.6(7H,m).7.8-8.0(1H,m)

No.28(5)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2225

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:6.6-6.9(1H,m),7.1-7.6(5H,m).7.8-8.0(1H,m)

5 No.28(6)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1500,1325

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值:6.7-7.7(6H,m),7.90(1H,d,J=2Hz)

No.28(7)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2230

10 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:6.6-7.3(5H,m),7.51(1H,dd,J=2,8Hz),7.92(1H,d,J=2Hz) 参考例 29

1ープロモー2ークロロー5ーニトロベンゼン 5.00g および2ーヒドロキシビリジン 2.41g をN,Nージメチルホルムアミド 35ml に加え、5ー10℃でカリウム tert ープトキシド 2.85g を分割添加する。反応混合物を 3 時間加熱還流させた後、氷水および酢酸エチルの混合物に加え、2 N塩酸で pH7.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=6:1] で精製すれば淡黄色結晶の 1ープロモー5ーニトロー2ー(2ーピリジルオキシ)ベンゼン 2.80g を得る。

20 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1510,1345

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:6.9-7.5(3H,m),7.6-8.3(3H,m),8.4-8.6(1H,m)

参考例 30

参考例 29 と同様にして以下の化合物を得る。

No.30(1)

25 1-プロモー5-シアノー2-(2-ピリジルオキシ) ベンゼン

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2235

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:6.9-8.3(7H.m)

No.30(2)

1ープロモー2ー(4ーメトキシフェノキシ)-5-ニトロペンゼン

PCT/JP96/00499

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1505,1345

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:3.81(3H,s).6.6-7.3(5H,m).7.9-8.2(1H,m).8.3-8.6(1H,m)

No.30(3)

1-プロモー2-(4-シアノフェノキシ) -5-ニトロベンゼン

5 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2220,1515,1345

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值 :7.0-7.3(3H,m), 7.71(2H,d,J=9Hz), 8.21(1H,dd,J=9.2Hz), 8.57(1H,d,J=2Hz)

### 参考例 31

参考例6と同様にして表 13 の化合物を得る。

表13

$$R^2$$
 $R^3$ 
 $R^4$ 

		R³	R <sup>4</sup>
参考例No.	R <sup>2</sup>	<u> </u>	
31(1)	-0-	H	CN
31(2)	-0-	<b>H</b>	CF,
31(3)	-0-	н	CN
31(4)	-0-	Н	CF <sub>3</sub>
31(5)	-o- <del>-</del>	н	CN
31(6)	-o- <del>F</del>	н	CF <sub>3</sub>
31(7)	-o-(	н	CN

10

表 13 の化合物の物性を以下に示す。

No.31(1)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2235.1535.1360

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:1.1-2.4(10H,m),4.3-5.1(1H,m),7.0-8.5(3H,m)

No.31(2)

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:1.2-2.3(10H,m),4.3-4.9(1H,m),6.9-8.6(3H,m)

No.31(3)

5 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2225,1530,1350

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:6.9-7.9(7H,m),8.2-8.4(1H,m)

No.31(4)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1540,1325

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:6.9-7.9(7H,m).8.1-8.4(1H,m)

10 No.31(5)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2230.1530.1360

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:6.9-7.1(1H,m),7.2-7.5(4H,m),7.6-7.9(1H,m),8.2-8.4(1H,m)

No.31(6)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1545,1325

15 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:6.8-8.0(6H,m),8.29(1H,s)

No.31(7)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:2235,1530,1350

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:6.9-7.4(5H,m),7.75(1H,dd,J=2,9Hz).8.25(1H,d,J=2Hz)

参考例 32

20 参考例 8 と同様にして表 14 の化合物を得る。

表14

$$R^2$$
 $R^3$ 
 $R^4$ 

124

参考例No.	R²	R³	R <sup>4</sup>
32(1)	-0-	н	CN
32(2)	-o-	н	CF <sub>3</sub>
32(3)	-0-	н	CN
32(4)	-0-	н	CF <sub>3</sub>
32(5)	-o-F	н	CN
32(6)	-o-	н	CF <sub>3</sub>
32(7)	-o-(-)-F	Н	CN

表 14 の化合物の物性を以下に示す。

No.32(1)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3480,3375,2220

5 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:1.0-2.3(10H,m),4.0(2H,bs),4.2-4.6(1H,m),6.6-7.7(3H,m) No.32(2)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3485,3385

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:1.1-2.2(10H,m),3.6-4.2(2H,m),4.0-4.5(1H,m),6.8-7.3(3H,m) No.32(3)

10 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3480.3380,2225

No.32(4)

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3490,3390,1340

· NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:3.8-4.2(2H,m).6.8-7.6(8H.m)

N .32(5)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3490,3365,2215

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:4.20(2H,bs),6.5-7.9(7H.m)

No.32(6)

5 IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3490,3400

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:4.10(2H,bs),6.6-7.5(7H,m)

No.32(7)

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3480,3380,2230

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:4.10(2H,bs),6.5-7.2(7H,m)

10 参考例 33

4-プロモベンゼンスルホニルクロライド 10.0g を無水テトラヒドロフラン 50ml に溶解させ、氷冷下 25%アンモニア水 8.00g を加え、同温で 30 分、室温で 24 時間攪拌する。反応混合物を水および酢酸エチルの混合物に加え、2 N塩酸で pH2.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にイソプロピルエーテルを加え、濾取すれば、無色結晶の 4-アミノスルホニルー1-プロモベンゼン 7.93g を得る。

IR(neat) cm<sup>-1</sup>;3330,3240,1330,1150

NMR(d<sub>6</sub>-DMSO) δ值:7.44(2H,bs),7.68(4H,m)

20 参考例 34

参考例 33 と同様にして

4-ブロモ-1- (N-メチルアミノスルホニル) ベンゼンを得る。

IR(neat) cm<sup>-1</sup>;3295,1325,1165

参考例 35

25 窒素雰囲気下、4-アミノスルホニル-1-プロモベンゼン 0.50g、ビストリプチルチン 4.85ml およびテトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム (0) 0.04g をキシレン 10ml に加え、14 時間加熱還流させる。不溶物を遮去した後、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=5:1] で精製すれば無色油状物の4-アミノスルホニルフェ

ニルトリブチルチン 0.52g を得る。

IR(neat) cm<sup>-1</sup>;3345,3270,1340,1165

参考例 36

参考例 35 と同様にして

5 4- (N-メチルアミノスルホニル) フェニルトリブチルチンを得る。

IR(neat) cm<sup>-1</sup>;3295,1325,1165

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值:0.6-1.9(27H,m),2.65(3H,d,J=5.5Hz),4.4-4.9(1H,m),7.4-8.0(4H,m)

126

参考例 37

実施例 38 と同様にして以下の化合物を得る。

10 No.37(1)

 $\cdot$  2 - (4 - プロモー3 - (2,4 - ジフルオロフェノキシ) フェニル) 酢酸エチル

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1735

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值:1.20(3H,t,J=7.5Hz), 3.49(2H,s), 4.12(2H,q,J=7.5Hz), 6.7-

15 7.7(6H,m)

No.37(2)

 $\cdot$  2 - (3-プロモー4- (2,4-ジフルオロフェノキシ) フェニル) 酢酸エチル

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1735

20 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 値:1.26(3H.t,J=7.5Hz),3.55(2H,s),4.17(2H,q,J=7.5Hz),6.6-7.7(6H,m) No.37(3)

・4- (3-ブロモー4- (2,4-ジフルオロフェノキシ) フェニル) 酪酸エチル

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1735

25 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 値:1.26(3H,t,J=7.5Hz), 1.7-2.8(6H,m), 4.15(2H,q,J=7.5Hz),6.6-7.6(6H,m)

参考例 38

実施例 40 と同様にして以下の化合物を得る。

No.38(1)

WO 96/26921 127 PCT/JP96/00499

 $\cdot$ 2 - (3 - プロモー4 - (2,4 - ジフルオロフェノキシ) フェニル) - 3 - ヒドロキシプロピオン酸エチル

NMR(CDCl<sub>3</sub>) る 値 :1.23(3H, t, J=7.5Hz), 1.6-4.1(3H, m), 4.22(2H, q, J=7.5Hz), 6.6-7.7(6H, m)

5 IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3425,1735

No.38(2)

 $\cdot$ 2 - (4 -プロモ-3 - (2,4 -ジフルオロフェノキシ) フェニル) -3 -ヒドロキシプロピオン酸エチル

参考例 39

10 実施例 41 と同様にして以下の化合物を得る。

No.39(1)

·2- (3-プロモ-4- (2,4-ジフルオロフェノキシ) フェニル) アクリル 酸エチル

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:1.29(3H,t,J=7.5Hz),4.23(2H,q,J=7.5Hz),6.8-7.8(7H.m)

15 IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1715

No.39(2)

·2- (4-プロモー3- (2,4-ジフルオロフェノキシ) フェニル) アクリル 酸エチル

参考例 40

20 実施例 42 と同様にして以下の化合物を得る。

No.40(1)

 $\cdot$ 1 - (3-プロモ-4 - (2,4-ジフルオロフェノキシ) フェニル) シクロプロパンカルボン酸エチル

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1715

No.40(2)

・1-(4-7ロモー3-(2,4-ジフルオロフェノキシ) フェニル) シクロプロパンカルボン酸エチル

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1720

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  値 :1.13(3H, L,J=7.5Hz). 0.95-1.35(2H,m), 1.35-1.70(2H,m). 4.08(2H,q,J=7.5Hz), 6.7-7.7(6H,m)

参考例 41

5 実施例43と同様にして1-(3-プロモー4-(2,4-ジフルオロフェノキシ)フェニル)シクロペンタンカルボン酸エチルを得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1720

NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  值 :1.15(3H,t,J=7.5Hz), 1.6-2.2(6H,m), 2.3-2.9(2H,m), 4.09(2H,q,J=7.5Hz), 6.6-7.7(6H,m)

10 参考例 42

実施例 45 と同様にして以下の化合物を得る。

No.42(1)

 $\cdot$ 3 - (3 - プロモー4 - (2,4 - ジフルオロフェノキシ) フェニル) プロピオン酸

15 IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1710

NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O) δ 值:2.4-3.1(4H,m),6.4-7.9(6H,m)

No.42(2)

・3 - ブロモー4 - (2.4 - ジフルオロフェノキシ)安息香酸

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1685

20 NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O) δ 値:6.6-7.4(4H,m),7.95(1H,dd,J=2,8Hz),8.40(1H,d,J=2Hz)

No.42(3)

・4 -ブロモ-3-(2,4 -ジフルオロフェノキシ)安息香酸

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1690

NMR(CDCl<sub>3</sub>+D<sub>2</sub>O) δ值:6.8-7.9(6H,m)

25 参考例 43

ジエチルホスホノ酢酸エチル 4.2ml をテトラヒドロフラン 40ml に溶解させ、氷冷下水素化ナトリウム 0.85g を加え、ついでテトラヒドロフラン 20ml に溶解させた 1ーブロモー2ー(2.4ージフルオロフェノキシ)ー5ーホルミルベンゼン 6.00g を加え、室温で1時間攪拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に

加え、2 N塩酸で pH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をイソプロピルエーテルを加え、濾取すれば、無色結晶の3-(3-プロモー4-(2,4-ジフルオロフェノキシ)フェニル)アクリル酸エチルを 5.00g を得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1710

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:1.33(3H,t,J=7.5Hz),4.23(2H,q,J=7.5Hz),6.1-7.9(8H,m) 参考例 44

3- (3-プロモー4- (2.4-ジフルオロフェノキシ) フェニル) アクリル酸
エチル 5.00g を N.N-ジメチルホルムアミド 50ml に溶解させ、5 %パラジウムー
炭素 1.00g を加え、常温、常圧下、水素気流下、4 時間攪拌する。不溶物を濾去し、
減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;
ヘキサン:酢酸エチル=10:1] で精製すれば、無色油状物の3- (3-プロモ
-4- (2.4-ジフルオロフェノキシ) フェニル) プロピオン酸エチル 4.00g を

15 得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1735

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 値 :1.23(3H,t,J=7.5Hz),2.4-3.1(4H,m),4.13(2H,q,J=7.5Hz),6.6-7.9(6H,m)

参考例 45

20 1-ブロモー2ーメチルー5ーニトロベンゼン 3.00g、Nープロモコハク酸 3.20g および2.2'ーアゾビス (イソブチロニトリル) 0.11g を四塩化炭素 30ml に加え、 2時間加熱還流させる。反応混合物を氷水に加え、有機層を分取する。得られた 有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、 減圧下に溶媒を留去すれば、橙色油状物の1-ブロモー2-ブロモメチルー5-25 ニトロベンセン 4.00g を得る。

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:4.65(2H,s),7.0-8.5(3H,m)

参考例 46

1ープロモー2ープロモメチルー5ーニトロベンゼン 4.00g をトルエン 30ml に溶 解させ、ついでトリフェニルホスフィン 3.30g を添加し、60℃で2時間反応させる。 析出した結晶を濾取し、酢酸エチルで洗浄すれば、黄色結晶の2-プロモー4-ニトロペンジルトリフェニルホスホニウムプロミド 2.00g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1525,1345

### 参考例 47

5 1ープロモー2ープロモメチルー5ーニトロベンゼン 6.8g をN,Nージメチルホルムアミド35ml に溶解させ、ついで無水酢酸カリウム 4.50g を加え、100℃で1時間反応させる。反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、1 N塩酸でpH5.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=5:1]で精製すれば、黄色結晶の2ーアセトキシメチルー1ープロモー5ーニトロベンゼン3.3gを得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1740, 1525, 1345

8.20(1H,dd,J=8.0Hz,J=2.0Hz), 8.44(1H,d,J=2.0Hz)

### 参考例 48

1-ブロモー2-アセトキシメチルー5-ニトロベンゼン 4.50g をエタノール 22.5ml に溶解させる。氷冷下に1N水酸化ナトリウム水溶液を 18ml 加え、室温で 30 分間攪拌する。反応混合物を氷水および酢酸エチル中に加え、1N塩酸で pH 5 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に、溶媒を留去する。得られた残留物に n-ヘキサンを加え、濾取すれば、無色結晶の1-ブロモー2-ヒドロキシメチルー5-ニトロベンゼン 3.40g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3260,1530,1345

#### **参考例 49**

1-プロモー2-ヒドロキシメチルー5-ニトロベンゼン 3.30g をトルエン 50ml に溶解させる。室温下、電解二酸化マンガン 3.70g を加え、激しく攪拌する。3 時 間後、さらに電解二酸化マンガン 3.70g を追加し、同温度で 3 時間攪拌する。不溶 物を遮去し、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にイソプロピルエーテル を加え、濾取すれば、無色結晶の1ープロモー2ーホルミルー5ーニトロベンゼ ン 2.80g を得る。

5 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1690,1525,1350

8.38(1H,dd.L=8.0Hz,J=2.0Hz). 值 :8.14(1H.d.J=8.0Hz),  $NMR(CDCl_1)$   $\delta$ 8.57(1H,d,J=2.0Hz), 10.48(1H,s)

参考例 50

窒素雰囲気下、60%水素化ナトリウム 0.20g をN,Nージメチルホルムアミド 10ml 10 に加え、室温で2-プロモー4-ニトロベンジルトリフェニルホスホニウムブロ ミド 2.90g を含むN, Nージメチルホルムアミド 15ml 溶液を滴下し、同温度で 30 分間攪拌する。反応混合物にイソニコチンアルデヒド 0.50g を加え、80℃で 2 時間 攪拌する。 反応混合物を氷水および酢酸エチルの混合物に加え、1 N塩酸で pH2.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で洗浄後、

15 無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物を カラムクロマトグラフィー [溶離液;トルエン:酢酸エチル=10:1] で精製す れば、黄色結晶の3-プロモー4-(2-(4-ピリジル) エテニル) ニトロベ ンゼン 0.15g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1520.1350

20 NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:6.7-7.3(5H.m),8.0(1H,dd,J=8.0Hz,J=2.0Hz),8.3-8.8(3H,m) 参考例 51

2-ヒドロキシー4-ニトロアニリン 5.00g を濃硫酸 10ml、水 15ml および酢酸 25ml の混合溶媒に加え、0 - 5℃で亜硝酸ナトリウム 2.70g を含む水溶液 10ml を 滴下する。同温度で1時間攪拌した後、反応混合物を0-5℃で臭化銅 6.00g、臭 25 化ナトリウム 4.30g、47%臭化水素酸 25ml および水 50ml の混合物に滴下する。25℃ で1時間攪拌した後、酢酸エチルを加え、有機層を分取する。得られた有機層を 6 N塩酸および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減 圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液; ・ヘキサン:酢酸エチル=10:1]で精製すれば、黄色結晶の1-ブロモー2-ヒ

ドロキシー4-ニトロベンゼン 5.70g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:3460,1510,1345

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:6.0(1H,s),7.5-8.2(3H,m)

参考例 52

5 1ープロモー2ーヒドロキシー4ーニトロベンゼン 3.30g および3ーベンゾイルオキシシクロヘキサノール 4.00g を無水テトラヒドロフラン 30ml に溶解させる。室温下、トリフェニルホスフィン 4.00g を加え、ついでジエチルアゾジカルボキシレート 4.00g を滴下する。反応混合物を同温度で4時間攪拌した後、氷水および酢酸エチルの混合物に加え、有機層を分取する。得られた有機層を水、飽和炭酸ナトリウム水溶液および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=10:1] で精製すれば、黄色結晶の1ープロモー2ー(3ーベンゾイルオキシシクロヘキシルオキシ) ー4ーニトロベンゼンを2.00g 得る。

15 IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1715,1525,1350

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ値:1.3-2.8(8H.m),4.2-4.8(1H.m),4.8-5.4(1H.m),7.2-8.5(8H.m) 参考例 53

1ープロモー2ーヒドロキシー4ーニトロベンゼン 10.0g を塩化メチレン 10mlに溶解させる。反応混合物に氷冷下、トリエチルアミン 5.00g を加え、ついでクロロメチルメチルエーテル4.00g を含む塩化メチレン 10ml 溶液を同温度で 20 分間かけて滴下する。室温で 4 時間攪拌した後、 3 時間加熱還流させる。反応混合物を氷水中に加え、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にイソプロピルエーテルを加え、濾取すれば、黄色結晶の 1 ープロモー 2 ーメトキシメチルオキシー 4 ーニトロベンゼン 9.70g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1520,1345

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 值:3.55(3H,s).5.36(2H,s).7.5-8.3(3H,m)

参考例 54

· 1ープロモー2ー (2.4 ージフルオロフェノキシ) ー 5 ーメトキシベンゼン 15.0g

1. 植毛。

を塩化メチレン 150ml に加え、氷冷下、三臭化ホウ素 4.95ml を滴下し、30 分間提 拌後、室温で一夜放置する。反応混合物を氷水に加え、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [浴 整液; ヘキサン:酢酸エチル=9:1] で精製すれば無色油状物の3-ブロモー 4-(2,4-ジフルオロフェノキシ) フェノール 14.3g を得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:3375

NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ值:6.47(1H.bs),6.6-7.5(6H.m)

参考例 55

10 3-プロモー4-(2.4-ジフルオロフェノキシ)フェノール 14.5g およびトリエチルアミン 7.39ml を塩化メチレン 150ml に溶解させ、氷冷下攪拌し、メタンスルホニルクロリド 4.10ml を滴下する。反応混合物を 1 時間攪拌した後、氷水に加え、2 N塩酸で pH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、溶媒を減圧下に留まする。得られた残留物をカラムクロマトグラフィー [溶離液;ヘキサン:酢酸エチル=3:1]で精製すれば、無色油状物の1-プロモー2-(2.4-ジフルオロフェノキシ)-5-メシルオキシベンゼン 17.7g を得る。

IR(neat)cm<sup>-1</sup>:1375,1160

20 参考例 56

2-ブロモー5-メトキシフェノール 8.20g およびトリエチルアミン 6.19ml を塩化メチレン 80ml に溶解させ、氷冷下、メタンスルホニルクロリド 3.44ml を滴下する。反応混合物を室温で一夜放置後、氷水に加え、2 N塩酸で、pH1.0 に調整し、有機層を分取する。得られた有機層を水および飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥させ、減圧下に溶媒を留去する。得られた残留物にヘキサンを加え、適取すれば、無色結晶の1-ブロモー2-メシルオキシー4-メトキシベンゼン 10.0g を得る。

IR(KBr)cm<sup>-1</sup>:1380, 1185

7.02(1H,d,J=2.0Hz), 7.50(1H,d,J=9.0Hz)

産業上の利用可能性

本発明化合物のビフェニル誘導体またはその塩は優れた抗炎症、解熱鎮痛、抗関 節炎作用等を有し、医薬品として有用である。

5

10

### 請求の範囲

### 1. 一般式

5 「式中、R 'は、ハロゲン原子で置換されていてもよい低級アルキルまたはアリール基もしくは保護されていてもよいアミノ基を; R <sup>2</sup>は、置換されていてもよいアリール基または一般式

 $-Z-R^{5}$ 

(式中、R<sup>5</sup>は、置換されていてもよいアルキル、アルケニル、アルキルスルホニル、シクロアルキル、アリール、アルアルキルまたは複素環式基を:2は、酸素原子、硫黄原子、置換されていてもよいイミノ基、ヒドロキシル基で置換されていてもよいメチレン基、カルボニル基またはビニレン基を示す。)で表わされる基を:R<sup>5</sup>およびR<sup>5</sup>は、同一または異なって、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、アジド基、ニトロ基、保護されていてもよいアミノ基、保護されていてもよいア・メールを、アルコキシカルボニル基または置換されていてもよいアルキル、アルケニル、アルコキシカルボニル基または置換されていてもよいアルキル、アルケニル、アルコキシ、アルキルチオ、アルキルスルフィニル、アルキルスルホニル、アルキルスルホニル、アルキルスルホニル、アルキルスルホニル、アルキルスルホニル、アルキルスルホニル、アルキルアミノ、アミジノ、グアニジノ、アリールオキシ、シクロアルキル、カルバモイル、スルファモイル、アルキルアミノ、アシルアミノ、オキサロ、アルコキシオキサリル、アルコキシオキサリルアミノ、窒素原子を介して結合する合窒素複素環式カルボニル、アリールもしくは複素環式基を:nは、0、1または2を示す。

- 」で表わされるピフェニル誘導体またはその塩。
- 2. R'が、低級アルキルまたはアミノ基である請求の範囲1に記載のビフェニル 25 誘導体またはその塩。
  - 3. R 'が、メチルまたはアミノ基である請求の範囲 ] に記載のピフェニル誘導体

またはその塩。

4、 R 2が、一般式

-Z-R<sup>3</sup>

(式中、R<sup>5</sup>は、ハロゲン原子、ヒドロキシルもしくはオキソ基で置換されていて 5 もよい低級アルキル基または置換されていてもよいシクロアルキル、アリール、アルアルキルもしくは複素環式基を; Z は、酸素原子、硫黄原子、メチレン基、カルボニル基またはビニレン基を示す。)で表わされる基である請求の範囲1、2または3に記載のビフェニル誘導体またはその塩。

- 5. R\*およびR\*が同一または異なって、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、10 ニトロ基、保護されていてもよいアミノ基、保護されていてもよいカルボキシル基、アシル基、アルコキシカルボニル基または置換されていてもよいアルキル、アルコキシ、カルバモイル、アルキルアミノもしくはアシルアミノ基である請求の範囲1~4のいずれかに記載のビフェニル誘導体またはその塩。
  - 6. R<sup>2</sup>が、一般式

 $-Z-R^{5}$ 

(式中、R<sup>5</sup>は、ハロゲン原子で置換されていてもよいシクロアルキル、ピリジルまたはフェニル基を; Zは、酸素原子、メチレン基、カルボニル基またはビニレン基を示す。)で表わされる基である請求の範囲1、2、3および5のいずれかに記載のピフェニル誘導体またはその塩。

- 20 7. R \*およびR \*が同一または異なって、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、 ニトロ基、アシル基またはカルボキシル基もしくはハロゲン原子で置換されてい てもよいアルキル基である請求の範囲 1 ~ 4 および 6 のいずれかに記載のビフェ ニル誘導体またはその塩。
  - 8. R<sup>2</sup>が、一般式

-Z-R

(式中、R<sup>\*</sup>は、ハロゲン原子で置換されていてもよいピリジルまたはフェニル基を; Zは、酸素原子を示す。)で表わされる基を; R<sup>\*</sup>およびR<sup>\*</sup>が同一または異なって、水素原子、シアノ基、ニトロ基またはカルボキシル基もしくはハロゲン原子で置換されていてもよいアルキル基である請求の範囲1、2および3のいず

れかに記載のビフェニル誘導体またはその塩。

- 9. 5-シアノー4'-メチルスルホニルー2-フェノキシー1.1'ーピフェニルまたはその塩。
- 10.4'-アミノスルホニルー5-シアノー2-フェノキシー1.1'-ピフェニ
- 5 ルまたはその塩。

· . . .

- 11.請求の範囲1~10のいずれかに記載のビフェニル誘導体を有効成分として含有する抗炎症剤。
- 12. 請求の範囲1~10のいずれかに記載のビフェニル誘導体を有効成分として含有するCOX-2選択的阻害剤。
- 10 13. 請求の範囲1~10のいずれかに記載のピフェニル誘導体またはその塩を有効成分として含有する抗炎症剤としての利用。
  - 14.請求の範囲1~10のいずれかに記載のピフェニル誘導体またはその塩を 有効成分として含有するCOX-2選択的阻害剤としての利用。
  - 15. 請求の範囲1~10のいずれかに記載のビフェニル誘導体またはその塩を
- 15 有効成分として含有する医薬組成物。

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP96/00499

317/4 31/12 According to	SSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int. C 44, 323/09, 323/18, 323/22, 3 2, 31/165, 31/235, 31/275 o International Patent Classification (IPC) or to both na	(23/31, 323/02, MOIN.	722, 317/24, 31/10, 31/11,				
B. FIEL	B. FIELDS SEARCHED  Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int. C16 C07C317/44,						
317/	cumentation searched (classification system followed by cl 22, 317/24, 317/44, 323/09, 3 31/10, 31/11, 31/12, 31/165,	323/18, 323/22, 323/3	31, 323/62,				
	on searched other than minimum documentation to the exte		e fields searched				
Electronic da	to base consulted during the international search (name of	data base and, where practicable, search t	erms used)				
CAS	ONLINE						
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT						
Category*	Citation of document, with indication, where app	ropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.				
A	JP, 4-154737, A (Otsuka Pha	rmaceutical Co.,	1 - 15				
	Ltd.), May 27, 1992 (27. 05. 92) & EP, 382213, A & US, 50535	- 48, A					
A	JP, 5-501266, A (United Kin	gdom),	1 - 10				
	March 11, 1993 (11, 03, 93)	• • •					
:	& EP, 486646, A & US, 53523 & US, 5498366, A	61, A					
A	JP, 3-503771, A (Merck Pate August 22, 1991 (22. 08. 91 & EP, 429558, A & US, 54964	1 - 10					
Furth	er documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.					
"A" docum	I categories of cited documents: tent defining the general state of the art which is not considered	"T" later document published after the int date and not in conflict with the app the principle or theory underlying the	HCTHOD DAT CIRED TO AUGELERADO 1				
to be o	of particular relevance  document but published on or after the international filing date  and which may them; doubts on priority claim(s) or which is	"X" document of particular relevance; the considered novel or cannot be consisten when the document is taken also	ide ideted to involve se inventive				
cited to special "O" documents means	to establish the publication date of another clauses of other increased (as specified)  and referring to an oral disclosure, use, exhibition or other	"Y" document of particular relevance; if considered to involve an inventive combined with one or more other such being obvious to a person skilled in	b documents, such combination				
"P" docum	nent published prior to the international filing date but later than lority date claimed	"&" document member of the same pate					
Date of the	actual completion of the international search	Date of mailing of the international se					
	May 28, 1996 (28. 05. 96)  June 11, 1996 (11. 06. 96)						
Name and	Name and mailing address of the ISA/ Authorized officer						
Jap	anese Patent Office	- L A La Na					
1	A.I.	Telephone No.					

### 国際国查報告

国際出願番号 PCT/JP96/00499

Int. C1 3 2 3 / 2 2.	C07C317	(国際特許分類(IPC /44.317/22. 323/62, A61K	3 1 7								,
B. 調査を行	行った分野										
調査を行ったは	<b>艮小阳資料(国際</b>	特許分類(IPC))									
		/44. 317/22.									
		323/62, A61K	31/	10.31	/11,	31/	12,	31/	165	,	
31/235.	31/275										
最小限資料以外	外の資料で調査を	行った分野に含まれるも	, Ø								
国際調査で使用	用した電子データ	ベース(データベースの	名称、5	賃査に使用	月した用語	i)					
CA	SONLINE	•									
CA	OHLINE	•			_						
		- <u>-</u>			<u> </u>					·	
	ると認められる文	献									
引用文献の									343	達する	
カテゴリー*	引用文献名	及び一部の箇所が関連	すると	きは、その	関連する	箇所の	表示		請求の	範囲の	番号
A	IP 4-15	4 7 3 7, A(大塚製薬	##A	+) 27	6 B 1	0.0.9	(.2 7 .	١	1	- 15	
••	5. 92)	TIOI, A (AASOM	·MAX.	1) 2 1.	373. 1		(21.	٠,	1	- 1 5	
	&EP, 382	213, A&US, 50	5 3 5 4	48. A		` .:	. : :			-	
					:						
Α		1266, A, (イギリ	ス国)	11.3月	1. 199	3 (1	1. 0	3.	1	- 1 0	
	93) & F D A R E	646, A&US, 53	E 2 2 4	0 1 A F	. 11 0 5	400	2 6 6				
	QE1, 400	040, AQUS, 53	3 2 3 6	o I, Ad	203, 3	4 7 0	300,	^			
A	JP. 3-50	3771, A (メルク	パテン	トゲゼル	レシャフト	ミッ	ト べ:	/ =	1 .	- 1 0	
	)	フツング) 22.8月.									
	&EP, 429	558, A&US, 54	9649	99. A							
□ C欄の続き	きにも文献が列挙	されている。		[] <i>'</i>	テントフ	ァミリ・	ーに関す	る別額	氏を参照	l.	
	ロカテゴリー				]の後に公						
	皇のある文献では	なく、一般的技術水準を	示す	「丁」国際							
もの	1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-				臓と矛盾				発明の	原理又	は理
「と」先行又関 の	なではあるか、国	際出願日以後に公表され		高い マンマン マンマン	)理解のた				****	M Z -72	Y2 22
	にほど経典を揺む	する文献又は他の文献の			規性又は						<b>76.71</b>
		由を確立するために引用		「Y」特に				-		_	1 CI
	里由を付す)				文献との						
「〇」口頭によ	よる開示、使用、	展示等に言及する文献		よっ	て進歩性	がない	と考え	られる	もの		
「P」国際出版	質日前で、かつ優	先権の主張の基礎となる	出顧	「&」同-	-パテント	ファミ	リー文献	<b>X</b>			
	71		T-		14 A P **		14	10	20		
国際調査を完了	「した日 28.05.9		2	國際調查和	は古の発達		.11.0	10·	90		
	2 b. U b. S										
国際盟を機関の	D名称及びあて先			守許庁審査	全官 (権)	のある	を長)		4 H	7 1	0 6
	国特許庁(ISA	/ J P)	'		ほ			邸		ل	
	G便番号100				•						
宙音響	8千代田文育が間	二十日 4 法 3 县	11	1. 数据导	0.3 - 3	5 8 1	-110	1	内論	3 4 4	5